This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

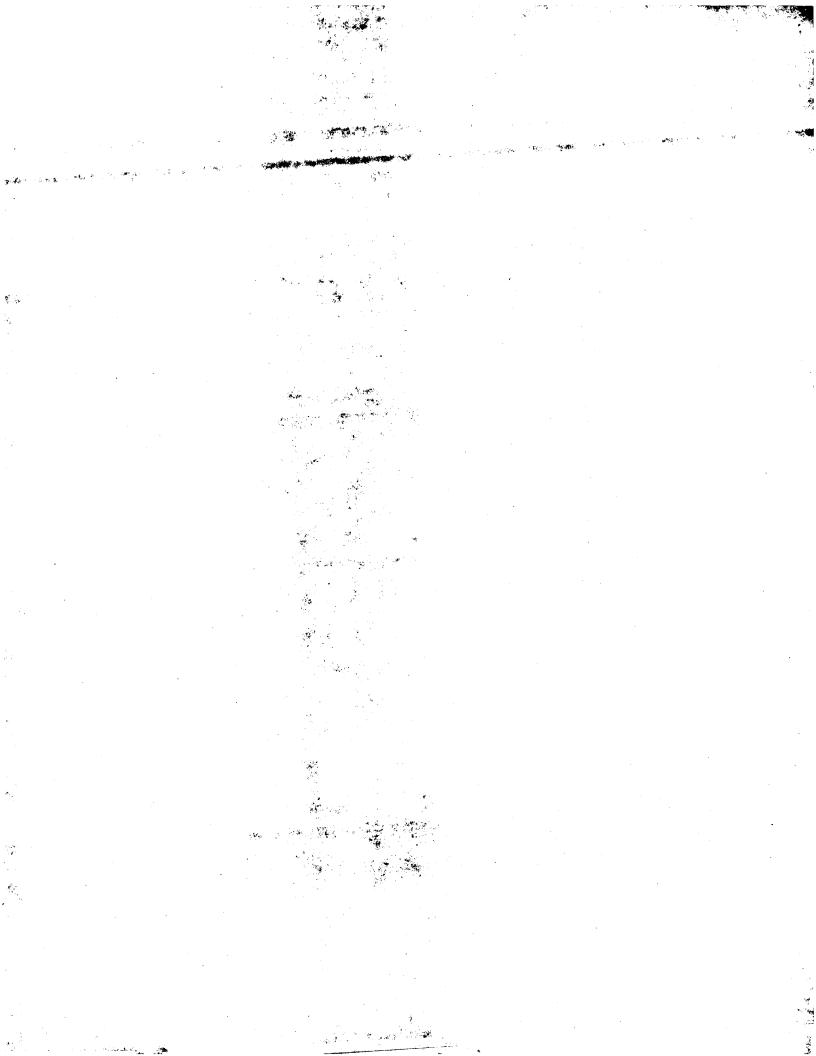
Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.



POWERED BY Dialog

New herbicidal 5-amino-1-phenyl-pyrazole derivs. - prepd. e.g. by reaction of 2,3,5,6-tetrafluoro-4-trifluoromethyl-phenyl-hydrazine with acrylonitrile cpds.

Patent Assignee: BAYER AG

Inventors: GEHRING R; LURSSEN K; SANTEL H J; SCHALLNER O; SCHMIDT R R; STETTER J

Patent Family

| Patent Number | Kind | Date | Application Number | Kind | Date | Week | Type |
|---------------|------|----------|--------------------|------|----------|--------|------|
| DE 3603291 | A | 19870806 | DE 3603291 | A | 19860204 | 198732 | В |
| EP 235558 | A | 19870909 | EP 87101037 | Α | 19870126 | 198736 | |
| AU 8768295 | A | 19870806 | | | | 198738 | |
| JP 62190168 | Α | 19870820 | JP 8722617 | A | 19870204 | 198739 | |
| ZA 8700760 | Α | 19870729 | ZA 87760 | A | 19870203 | 198744 | |
| DK 8700558 | A | 19870805 | | | | 198747 | |
| BR 8700478 | A | 19871208 | | | | 198803 | |
| CN 8700874 | A | 19870819 | | | | 198840 | |
| HU 45694 | T | 19880829 | | | | 198840 | |
| US 4787930 | A | 19881129 | US 874353 | Α | 19870116 | 198850 | |
| DD 260431 | A | 19880928 | | | | 198908 | |

Priority Applications (Number Kind Date): DE 3603291 A (19860204) Cited Patents: A3...8742; DE 3423582; EP 138149; EP 154115; No search report pub.

Patent Details

| Patent | Kind | Language | Page | Main IPC | Filing Notes | |
|---|------|----------|------|----------|--------------|--|
| DE 3603291 | Α . | | 45 | | | |
| EP 235558 | A | G | |] | | |
| Designated States (Regional): AT BE CH DE ES FR GB GR IT LI NL SE | | | | | | |
| US 4787930 | A | | 27 | - | | |

Abstract:

DE 3603291 A

5-Amino-1-phenyl-pyrazole derivs. of formula (I) are new. R1=H or 1-12C alkyl; R2=H, NO2, nitroso, halogen or -CO-R5; R3=H, -CX-R6 or -S(O)n-R7: R4=H, alkyl, -CX-R6, -S(O)n-R7 or, when R3 is S(O)nR7 or -COCmF2m+1, an organic or inorganic cation; R5=H, OH, alkyl, alkenyl, alkynyl, haloalkyl, alkylthioalkyl, opt. substd. cycloalkyl, opt. substd. aryl, alkoxy, alkylthio, opt. substd. aryloxy, opt. substd. arylthio, alkylamino, dialkylamino or opt. substd. arylamino; R6=H, alkyl, alkenyl, alkynyl, haloalkyl, alkoxyalkyl, alkylthioalkyl, alkylsulphonyl alkyl, alkylsulphinylalkyl, opt. substd. cycloalkyl, opt. substd. aryl, opt. substd. aryloxy, alkoxy, alkylthio, opt. substd. arylthio, alkylamino, dialkylamino or gp. substd. arylamino; R7= alkyl, haloalkyl or opt. substd. aryl; X=O or S; n=O, 1 or 2; m= 1,2 or 3; provided that when R1 and R3 are both H and R2 is NO2, then R4 is other than propionyl.

Ī .

USE - Herbicides partic. suitable for use as selective herbicides against dicotyledonous weeds in monoand dicotyledonous cultures such as wheat or soya. Foliar insecticides. Plant growth regulants useful e.g. as inhibitors of vegetative growth, promoters, vegetative growth, modifiers of plant metabolism to give improved crop yields without altering vegetative growth, defoliants, etc.

0/0

US 4787930 A

New 5-amino-1-phenyl-pyrazoles have formula (I) in which R1 is H or 1-8C alkyl; R2 is H, NO2, NO, halogen or CO-R5 (where R5 is e.g. H, OH, opt. substd. alkyl, alkenyl, alkylamino, phenyl); R3 is H or CXR6 (where X is O or S; R6 is e.g., H, opt. substd. alkyl, alkynyl, opt. substd. phenyl), or R3 is SOn-R7 (where n is 0, 1 or 2; R7 is (halo)alkyl or opt. substd. phenyl). When R1 and R3 are H, and R2 is NO2, R4 is not propionyl. 5 Specific cpds. are claimed, e.g., 5-amino-4-ethoxy-carbonyl-1-(2,3,5,6-tetra fluoro-4-tri fluoromethylphenyl)pyrazole. Cpds. (I) are prepd. e.g., by reacting 2,3,5,6-tetrafluoro-4-tri fluoromethyl-phenylhydrazine of formula (II) with an acrylonitrile of formula (R1)(A)C=C(R2)(CN) (where A is halogen, OH, alkoxy or dialkylamino) followed by cyclisation of the phenylhydrazine deriv. of formula (III).

USE - As herbicides and plant-growth regulators. (27pp)

Derwent World Patents Index © 2001 Derwent Information Ltd. All rights reserved. Dialog® File Number 351 Accession Number 7225323

19 BUNDESREPUBLIK

Off nlegungsschrift ₍₁₎ DE 3603291 A1

(51) Int. Cl. 4: C07 D 231/38

C 07 D 231/42 A 01 N 43/56 // (A01N 43/56.

47:36,43:66,47:30, 39:04,39:02,43:78, 37:22,37:34,33:18,

43:40)

DEUTSCHLAND



DEUTSCHES PATENTAMT Aktenzeichen:

P 36 03 291.3

Anmeldetag:

4. 2.86

Offenlegungstag:

6. 8.87

(7) Anmelder:

Bayer AG, 5090 Leverkusen, DE

② Erfinder:

Gehring, Reinhold, Dr., 5600 Wuppertal, DE; Schallner, Otto, Dr., 4019 Monheim, DE; Stetter, Jörg, Dr., 5600 Wuppertal, DE; Santel, Hans-Joachim, Dr., 5090 Leverkusen, DE; Schmidt, Robert R., Dr.; Lürssen, Klaus, Dr., 5060 Bergisch Gladbach, DE

54 5-Amino-1-phenyl-pyrazole

Die Erfindung betrifft 5-Amino-1-phenyl-pyrazole der Formel I

in welcher

R1 für Wasserstoff oder für Alkyl mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen steht,

R2 für Wasserstoff, Nitro, Nitroso, Halogen oder für den Rest

steht, wobei

R3 für Wasserstoff, für einen Rest

oder für einen Rest -S(O)_n-R⁷ steht, R4 für Wasserstoff, für Alkyl, für einen Rest

oder für einen Rest -S(O)_n-R⁷ steht und für den Fall, daß R³ für einen -SO₂-R⁷-Rest oder einen -CO-C_mF_{2m+1} Rest steht auch für ein salzartig gebundenes anorganisches oder organisches Kation steht,

wobei jedoch für den Fall, daß R1 und R3 für Wasserstoff stehen und R² für Nitro steht, R⁴ nicht gleichzeitig für einen Propionylrest steht, und wobei R5, R6, R7, X, n und m die in der Beschreibung angegebene Definitionen haben,

mehrere Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Herbizide und Wachstumsregulatoren.

Patentansprüche

1.5-Amino-1-phenyl-pyrazole der allgemeinen Formel (I),

(I)

in welcher

5

10

15

20

25

30

35

411

45

50

55

60

Ьž

 R^1 für Wasserstoff oder für Alkyl mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen steht, R^2 für Wasserstoff, Nitro, Nitroso, Halogen oder für einen Rest

steht, wobei

R⁵ für Wasserstoff, Hydroxy, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Halogenalkyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Aryl, für Alkoxy, Alkylthio, für gegebenenfalls substituiertes Arylthio, für Alkylamino, Dialkylamin oder für gegebenenfalls substituiertes Arylamino steht,

R³ für Wasserstoff, für einen Rest

oder für einen Rest $-S(O)_n-R^7$, steht, R⁴ für Wasserstoff, für Alkyl, für einen Rest

oder für einen Rest $-S(O)_n-R^7$ steht, und für den Fall, daß R^3 für einen $-SO_2-R^7$ -Rest oder einen $-CO-C_mF_{2m+1}$ -Rest steht, auch für ein salzartig gebundenes anorganisches oder organisches Kation steht, wobei

R⁶ für Wasserstoff, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Halogenalkyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Alkylsulfonylalkyl, Alkylsulfinylalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Aryl, für Alkoxy, Alkylthio, für gegebenenfalls substituiertes Aryloxy, für gegebenenfalls substituiertes Arylthio, für Alkylamino, Dialkylamino oder für gegebenenfalls substituiertes Arylamino steht,

X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

n für eine Zahl 0, 1 oder 2 steht,

m für eine Zahl 1, 2 oder 3 steht und

R7 für Alkyl, Halogenalkyl oder für gegebenenfalls substituiertes Aryl steht,

wobei jedoch für den Fall, daß R¹ und R³ für Wasserstoff stehen und R² für Nitro steht, R⁴ nicht gleichzeitig für einen Propionylrest steht.

2.5-Amino-1-phenyl-pyrazole der Formel (I) gemäß Anspruch 1, in welcher

R! für Wasserstoff oder für geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen steht,

R² für Wasserstoff, Nitro, Nitroso, Fluor, Chlor, Brom, Iod oder für einen Rest

steht, wobei

R⁵ für Wasserstoff, Hydroxy, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylamino, Dialkylamino oder Halogenalkyl mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen in den einzelnen

Alkylteilen und im Fall des Hal genalkyl mit bis zu 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen steht, außerdem für gegebenenfalls einfach oder mehrfach, gleich oder verschied n durch Halogen, C_1-C_4 -Alkyl oder C_1-C_4 -Halogenalkyl substituiertes Cycloalkyl mit 3 bis 7 Kohlenstoffatomen, sowie für jeweils gegebenenfalls einfach oder mehrfach, gleich oder verschieden substituiertes Phenyl, Phenoxy, Phenylthi oder Phenylamino steht, wobei als Phenylsubstituenten jeweils in Frage kommen: Halogen, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl oder Alkoxy mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und Halogenalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen, R^3 für Wasserstoff, für einen Rest

10

15

20

50

oder für einen Rest $-S(O)_n - R^7$ steht, R⁴ für Wasserstoff, für einen Rest

oder für einen Rest $-S(O)_n - R^7$ steht, für geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen steht, oder für den Fall, daß R^3 für einen Rest $-SO_2 - R^7$ oder einen Rest $-CO - C_m F_{2m+1}$ steht auch für ein salzartig gebundenes Äquivalent eines Alkali- oder Erdalkali- oder Übergangsmetallkations oder für ein gegebenenfalls substituiertes Ammoniumion steht, wobei

R⁶ Wasserstoff, für geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen, für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl oder Alkinyl mit jeweils 2 bis 4 Kohlenstoffatomen, für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Alkylthio, Alkylsulfionylalkyl, Alkylamino, Dialkylamino oder Halogenalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen und im Fall des Halogenalkyl mit bis zu 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen steht, außerdem für gegebenenfalls einfach oder mehrfach, gleich oder verschieden durch Halogen, C₁-C₄-Alkyl oder C₁-C₄-Halogenalkyl substituiertes Cycloalkyl mit 3 bis 7 Kohlenstoffatomen, sowie für jeweils gegebenenfalls einfach oder mehrfach, gleich oder verschieden substituiertes Phenyl, Phenoxy, Phenylthio oder Phenylamino steht, wobei als Phenylsubstituenten jeweils in Frage kommen: Halogen, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl oder Alkoxy mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und Halogenalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen,

R' für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl oder Halogenalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und gegebenenfalls 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen oder für gegebenenfalls einfach oder mehrfach, gleich oder verschieden substituiertes Phenyl steht, wobei als Phenylsubstituenten in Frage kommen: Halogen, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkoxy mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und Halogenalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen,

nangenatorien, X für Sauerstoff oder Schwefel steht, n für eine Zahl 0, 1 oder 2 steht und m für eine Zahl 1, 2 oder 3 steht,

wobei jedoch für den Fall, daß R¹ und R³ für Wasserstoff stehen und R² für Nitro steht, R⁴ nicht gleichzeitig für einen Propionylrest steht,

3.5-Amino-1-phenyl-pyrazole der Formel (I) gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß R¹ für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl steht, R² für Wasserstoff, Nitros, Nitroso, Fluor, Chlor, Brom, Iod oder für einen Rest

steht, wobei

R⁵ für-Wasserstoff, Hydroxy, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, n-, i-, s- oder t-Pentyl,
Vinyl, Allyl, Propargyl, Butenyl, Methoxymethyl, Ethoxymethyl, Methoxyethyl, Methylthiomethyl, Methoxy, Ethoxy, Methylthio, Ethylthio, Methylamino, Dimethylamino, Diethylamino,
Trifluormethyl, Trichlorethyl, Dichlorfluorethyl, Difluorchlorethyl, Chlormethyl, Iodmethyl, Brommethyl,
Dichlormethyl, 1-Chlorethyl, 2-Chlorethyl, 2-Bromethyl, 2-Chlorpropyl, Heptafluor-n-propyl, für jeweils
gegebenenfalls ein- bis vierfach, gleich oder verschieden durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl oder Trifluormethyl substituiertes Cyclopropyl, Cyclopentyl oder Cyclohexyl, für jeweils gegebenenfalls ein- bis dreifach,
gleich oder verschieden durch Methyl, Methoxy, Chlor oder Trifluormethyl substituiertes Phenyl, Phen xy,
Phenylthio oder Phenylamino steht,

R³ für Wasserstoff, für einen Rest

oder für einen Rest —S(O)_n—R⁷ steht, R⁴ für Wasserstoff, für einen Rest

oder

'n

[0]

13

711

25

31)

; ;

55

60

für einen Rest $-S(O)_n - R^7$ steht, für Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl steht oder für den Fall, daß R^3 für Trifluormethylcarbonyl, Pentafluorethylcarbonyl, Heptafluor-n-propylcarbonyl, Heptafluor-i-propylcarbonyl oder für einen Rest $-SO_2 - R^7$ steht, auch für ein salzartig gebundenes Äquivalent eines Natrium-, Kalium-, Magnesium-, Calcium-, Barium-, Kupfer-, Zink-, Mangan-, Zinn-, Eisen-, Cobaltoder Nickelions steht, oder für ein gegebenenfalls ein- bis dreifach, gleich oder verschieden durch Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl oder Phenyl substituiertes Ammoniumion steht, wobei

R⁶ für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, n-, i-, s- oder t-Pentyl, Pentyl, Hexyl, Heptyl, Octyl, Nonyl, Decyl, Undecyl, Vinyl, Allyl, Propargyl, Butenyl, Methoxymethyl, Ethoxymethyl, Methoxyethyl, Ethoxyethyl, Methylthiomethyl, Methylsulfonylmethyl, Methylsulfonylmethyl, Ethylsulfonylmethyl, Ethylsulfonylmethyl, Ethylsulfonylmethyl, Ethylsulfinylmethyl, Methylsulfinylmethyl, Ethylsulfinylmethyl, Dichlormethyl, Trichlorethyl, Dichlorfluorethyl, Difluorchlorethyl, Chlormethyl, Iodmethyl, Brommethyl, Dichlormethyl, 1-Chlorethyl, 2-Chlorethyl, 2-Bromethyl, 3-Chlorpropyl, Heptafluor-n-propyl, für jeweils gegebenenfalls ein- bis vierfach, gleich oder verschieden durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl oder Trifluormethyl substituiertes Cyclopropyl, Cyclopentyl oder Cyclohexyl, für jeweils gegebenenfalls ein- bis dreifach, gleich oder verschieden durch Methyl, Methoxy, Chlor oder Trifluormethyl substituiertes Phenyl, Phenoxy, Phenylthio oder Phenylamino steht,

R⁷ für Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, Chlormethyl, Dichlormethyl, Trichlormethyl, Trifluormethyl oder für gegebenenfalls ein- bis dreifach, gleich oder verschieden durch Methyl, Methoxy, Chlor oder Trifluormethyl substituiertes Phenyl steht,

X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

n für eine Zahl 0, 1 oder 2 steht,

wobei jedoch für den Fall, daß R¹ und R³ für Wasserstoff stehen und R² für Nitro steht, R⁴ nicht gleichzeitig für einen Propionylrest steht.

4. Verfahren zur Herstellung von 5-Amino-1-phenyl-pyrazolen der allgemeinen Formel (I),

in welcher

R¹ für Wasserstoff oder für Alkyl mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen steht, R² für Wasserstoff, Nitro, Nitroso, Halogen oder für den Rest

steht, wobei

R⁵ für Wasserstoff, Hydroxy, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Halogenalkyl, Alkoxyalkyl Alkylthioalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Aryl, für Alkylthio, für gegebenenfalls substituiertes Aryl xy, für gegebenenfalls substituiertes Arylthio, für Alkylamino oder für gegebenenfalls substituiertes Arylamino steht,

R³ für Wasserstoff, für einen Rest

oder für einen Rest -S(O),-R' steht und für den Fall, daß R3 für einen -SO2-R'-Rest oder einen -CO-C_mF_{2m+1} Rest steht auch für ein salzartig gebundenes anorganisches oder organisches Kation steht, R6 für Wasserstoff, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Halogenalkyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Alkylsulfonylalkyl, Alkylsulfinylalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Aryl, für Alkoxy, Alkylthio, für gegebenenfalls substituiertes Aryloxy, für gegebenenfalls substituiertes Arylthio, für Alkylamino, Dialkylamino oder für gegebenenfalls substituiertes Arylamino steht,

R7 für Alkyl, Halogenalkyl oder für gegebenenfalls substituiertes Aryl steht, wobei jedoch für den Fall, daß R1 und R3 für Wasserstoff stehen und R2 für Nitro steht, R4 nicht gleichzeitig

a) die erfindungsgemäßen 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (Ia) erhält,

$$R^1$$
 R^2
 N
 N
 NH_2
 F
 F
 CF_3
(Ia)

R1 und R2 die oben angegebene Bedeutung haben, wenn man 2,3,5,6-Tetrafluor-4-trifluormethyl-phenylhydrazin der Formel (II),

$$F_{3}C \xrightarrow{F} NH - NH_{2}$$

$$(II)$$

mit Acrylnitril-Derivaten der Formel (III),

$$\begin{array}{ccc}
R^1 & R^2 \\
C = C & (III) & 55
\end{array}$$

in welcher

R1 und R2 die oben angegebene Bedeutung haben und A für Halogen, Hydroxy, Alkoxy oder Dialkylamino steht, zunächst in einer 1. Stufe gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Reakti nshilfsmittels umsetzt zu den Phenylhydrazin-Derivaten der Formel (IV),

65

60

10

13

20

25

40

45

50

$$F_3C \xrightarrow{F} NH - NH - C = C C C N$$
(IV)

5

10

15

20

23

30

35

40

43

50

55

bu

กวิ

 R^1 und R^2 die oben angegebene Bedeutung haben,

und diese in einer 2. Stufe, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels cyclisiert, oder daß man

b) die erfindungsgemäßen 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (Ib), erhält

$$R^1$$
 COOH

N NH₂

F F CF₃

(Ib)

in welcher

R¹ die oben angegebene Bedeutung hat, wenn man 4-Alkoxycarbonyl-5-amino-pyrazole der Formel (Ir)

$$R^1$$
 COOR⁸

N NH₂

F F CF₃

(Ir)

in welcher

R1 die oben angegebene Bedeutung hat und

R8 für Alkyl steht,

an der Estergruppe in 4-Position des Pyrazolringes in allgemein üblicher Art und Weise, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators, verseift, oder daß man

c) die erfindungsgemäßen 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (Ic) erhält

$$R^1$$
 N
 NH_2
 F
 F
 CF_3
(Ic)

in w lcher

R¹ die oben angegebene Bedeutung hat, wenn man 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (Ib),

A1 für Hal gen oder für einen Rest

(V)

65

steht und

3

10

20

23

311

35

40

45

30

55

60

65

 R^6 und X die oben angegebene Bedeutung haben, oder $(d-\beta)$ mit Verbindungen der Formel (Va),

$$R^{\gamma} - S(O)_n - A^2 \tag{Va}$$

in welcher

A² für Halogen steht und

 R^7 und n die oben angegebene Bedeutung haben, oder

(d-γ) mit Verbindungen der Formel (Vb),

$$R^{8-1}-A^3 \tag{Vb}$$

in welcher

R8-1 für Alkyl steht und

A3 für Halogen, p-Toluolsulfonyloxy oder Alkoxysulfonyloxy steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eine Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart ein s Säurebindemittels umsetzt, oder daß man

e) die erfindungsgemäßen 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (Ie) erhält,

in welcher

R²⁻¹ für Halogen, Nitro, Nitroso, Formyl, Alkanoyl oder Aroyl steht und R¹, R³ und R⁴ die oben angegebene Bedeutung haben,

wenn man 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (It),

in welcher

R¹, R³ und R⁴ die oben angegebene Bedeutung haben, mit elektrophilen Agenzien der Formel (VI),

$$R^{2-1}-A^4 (VI)$$

in welcher

A4 für eine elektronenanziehende Abgangsgruppe steht und

R2-1 die oben angegebene Bedeutung hat,

oder mit anderen üblichen elektrophilen Agenzien gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators oder Reaktionshilfsmittels in 4-Stellung substituiert, oder daß man

f) die erfindungsgemäßen 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (If) erhält

R²⁻² für Halogen, Nitro oder Nitroso steht,
R⁴⁻² für Wasserstoff oder Alkyl steht und
R¹ die oben angegebene Bedeutung hat,
wenn man 5-Acylamino-1-phenyl-pyrazole der Formel (Iu),
20

15

$$\begin{array}{c|c}
R^1 & R^{2-2} & O \\
\hline
R & C & R^6
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
F & F & R^{4-2} \\
\hline
F & CF_3
\end{array}$$
(Iu)

in welcher
R¹, R²-², R⁴-² und R⁶ die oben angegebene Bedeutung haben,
gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators an der Aminogruppe in 5-Position des Pyrazolringes deacyliert, oder daß man
g) die erfindungsgemäßen 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (Ig) erhält

in welcher

in welcher

R¹ und R⁷ die oben angegebene Bedeutung haben, wenn man 5-Bis-sulfonyl-amino-pyrazole der Formel (Iv),

R1 und R7 die oben angegebene Bedeutung haben,

mit Basen gegebenenfalls in Gegenwart ines Verdünnungsmittels spaltet, oder daß man h) die erfindungsgemäßen 5-Amin -1-ph nyl-pyrazol-Derivate d r Formel (Ih) erhält

 R^{1} R^{2} R^{3} R^{3} R^{3} R^{3} R^{4} R^{3} R^{3} R^{4} R^{5} R^{5} R^{5} R^{5} R^{5} R^{3} R^{4} R^{5} R^{5

in welcher

10

15

20

25

3()

35

40

45

30

55

60

ຕຳ

R⁴⁻³ für Alkyl oder für gegebenenfalls substituiertes Aryl steht und

R¹, R², R³ und X die oben angegebene Bedeutung haben, wenn man 5-Amino-1-phenyl-pyrazole der Formel (Is),

$$R^1$$
 R^2
 R^3
 F
 F
 H
(is)

in welcher

R1, R2 und R3 die oben angegebene Bedeutung haben,

mit Iso(thio)cyanaten der Formel (VII),

$$R^{4-3}-N=C=X (VII)$$

in welcher

 R^{4-3} und X die oben angegebene Bedeutung haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt, oder daß man

i) die erfindungsgemäßen 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (Ii) erhält

$$R^{1}$$
 R^{2}
 R^{3-1}
 R^{3-1}
 R^{4-4}
 R^{4-4}

in welcher

R4--4 für Alkyl steht,

R³⁻¹ für Wasserstoff oder Alkyl steht und

R¹ und R² die oben angegebene Bedeutung haben, wenn man 5-Halog n-pyrazole der F rmel (VIII),

steht, wobei

Ar für geg benenfalls substituiertes Aryl steht und

R' und R² die oben angegebene Bedeutung haben, mit V rbindungen der F rmel (X),

$$R^{6-1}-H \tag{X}$$

in welcher

5

10

: 5

211

23

30

35

40

45

30

ננ

hl

6 î

R6-1 die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines basischen Katalysators umsetzt,

oder daß man

l) Salze von erfindungsgemäßen 5-Sulfonamido-pyrazol-Derivaten der Formel (Ix), wenn man 5-Sulfonamido-pyrazole der Formel (Ix),

$$R^{1}$$
 N
 NH
 NH
 SO_{2}
 R^{7}
 F
 F
 CF_{3}
 R^{2}
 (Ix)

in welcher

 R^1 , R^2 und R^7 die oben angegebene Bedeutung haben, entweder mit Salzen der Formel (XI),

$$M^{\oplus} - G^{\ominus}$$
 (XI)

in welcher

M[®] für ein Äquivalent eines anorganischen oder organischen Kations steht und

Go für ein Äquivalent eines geeigneten Gegenions steht,

oder mit primären, sekundären oder tertiären Aminen gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt, oder daß man

m) Salze von erfindungsgemäßen 5-Perfluoracylamido-pyrazol-Derivaten der Formel (Iy) erhält wenn man 5-Perfluoracylamido-pyrazole der Formel (Iy),

$$R^1$$
 R^2
 N
 N
 NH
 CO
 C_mF_{2m+1}
 F
 CF_3
 (Iy)

in welcher

R¹, R² und m die oben angegebene Bedeutung haben, entweder mit Salzen der Formel (XI),

$$M_{\Theta} - Q_{\Theta}$$
 (XI)

in welcher

M[®] und G[®] die oben angegebene Bedeutung haben,

oder mit primären, sekundären oder tertiären Aminen gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt.

5. H rbizide und pflanzenwuchsregulierende Mittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einem 5-Amino-1-phenyl-pyrazol der Formel (I) gemäß den Ansprüchen 1 bis 4.
6. Verfahren zur Bekämpfung von Unkräutern, dadurch gekennzeichnet, daß man 5-Amino-1-phenyl-pyra-

zole der Formel (I) gemäß den Ansprüchen 1 bis 4 auf die Unkräuter und/oder ihren Lebensraum einwirken läßt.

7. Verwendung von 5-Amino-1-phenyl-pyrazolen der Formel (I) gemäß den Ansprüchen 1 bis 4 zur Bekämpfung von Unkräutern und/oder als Pflanzenwachstumsregulat ren.

8. Verfahren zur Herstellung von herbiziden und/oder pflanzenwuchsregulierenden Mitteln, dadurch gekennzeichnet, daß man 5-Amino-1-phenyl-pyrazole der Formel (I) gemäß den Ansprüchen 1 bis 4 mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Substanzen vermischt.

10

15

20

25

15

40

Beschreibung

Die Erfindung betrifft neue 5-Amino-1-phenyl-pyrazole, mehrere Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Herbizide und Pflanzenwachstumsregulatoren.

Es ist bekannt, daß bestimmte 5-Amino-1-phenyl-pyrazole, wie beispielsweise das 4-Nitro-5-propionamido-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol herbizide, insbesondere auch selektiv-herbizide Eigenschaften besitzen (vergl. z. B. DE-OS 34 02 308).

Deren herbizide Wirkung gegenüber Schadpflanzen ist jedoch ebenso wie ihre Verträglichkeit gegenüber wichtigen Kulturpflanzen nicht immer in allen Anwendungsbereichen völlig zufriedenstellend.

Es wurden neue 5-Amino-1-phenyl-pyrazole der allgemeinen Formel (I),

in welcher

 R^1 für Wasserstoff oder für Alkyl mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen steht, R^2 für Wasserstoff, Nitros, Nitroso, Halogen oder für einen Rest

 $-C-R^5$

steht, wobe

R⁵ für Wasserstoff, Hydroxy, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Halogenalkyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Aryl, für Alkoxy, Alkylthio, für gegebenenfalls substituiertes Aryloxy für gegebenenfalls gegeben

R³ für Wasserstoff, für einen Rest

oder für einen Rest $-S(O)_n - R^7$, steht, R⁴ für Wasserstoff, für Alkyl, für einen Rest

$$\begin{array}{c} X \\ - C - R^6 \end{array}$$

oder für einen Rest $-S(O)_n-R^7$ steht, und für den Fall, daß R^3 für einen $-SO_2-R^7$ -Rest oder einen $-CO-C_mF_{2m+1}$ -Rest steht, auch für ein salzartig gebundenes anorganisches oder organisches Kation steht, wobei

R⁶ für Wasserstoff, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Halogenalkyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Alkylsulfonylalkyl, Alkylsulfonylalkyl, Alkylsulfonylalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Aryl, für Alkoxy, Alkylthio, für gegebenenfalls substituiertes Aryloxy, für gegeben nfalls substituiertes Arylthio, für Alkylamino, Dialkylamino oder für gegebenenfalls substituiertes Arylamino steht,

X für Sauerstoff oder Schwef 1 steht,

n für eine Zahl 0, 1 oder 2 steht,

m für eine Zahl 1, 2 oder 3 steht und

R⁷ für Alkyl, Halogenalkyl oder für geg benenfalls substituiertes Aryl steht, wobei jedoch für den Fall, daß R¹ und R³ für Wasserstoff stehen und R² für Nitro steht, R⁴ nicht gleichzeitig für einen Propi nylrest steht, gefunden.

Weiterhin wurde gefunden, daß sich die neuen 5-Amino-1-phenyl-pyrazole der allgemeinen Formel (I),



in welcher

 R^1 für Wasserstoff oder für Alkyl mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen steht, R^2 für Wasserstoff, Nitro, Nitroso, Halogen oder für den Rest

steht, wobei

R⁵ für Wasserstoff, Hydroxy, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Halogenalkyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Aryl, für Alkoxy, Alkylthio, für gegebenenfalls substituiertes Aryloxy, für gegebenenfalls substituiertes Aryloxy, für gegebenenfalls substituiertes Arylamino oder für gegebenenfalls substituiertes Arylamino steht,

R³ für Wasserstoff, für einen Rest

oder für einen Rest — S(O)_n—R⁷ steht, R⁴ für Wasserstoff, für Alkyl, für einen Rest

oder für einen Rest $-S(O)_n-R^7$ steht und für den Fall, daß R^3 für einen $-SO_2-R^7$ -Rest oder einen $-CO-C_mF_{2m+1}$ Rest steht auch für ein salzartig gebundenes anorganisches oder organisches Kation steht, R^6 für Wasserstoff, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Halogenalkyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Alkylsulfonylalkyl, Alkylsulfonylalkyl, Alkylsulfonylalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Aryl, für Alkoxy, Alkylthio, für gegebenenfalls substituiertes Aryloxy, für gegebenenfalls substituiertes Arylthio, für Alkylamin , Dialkylamino oder für gegebenenfalls substituiertes Arylamino steht,

X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

n für eine Zahl 0, 1 oder 2 steht,

m für eine Zahl 1,2 oder 3 steht und

R7 für Alkyl, Halogenalkyl oder für gegebenenfalls substituiertes Aryl steht, wobei jedoch für den Fall, daß R¹ und R³ für Wasserstoff stehen und R² für Nitro steht, R⁴ nicht gleichzeitig für einen Propionylrest steht, nach folgenden Verfahren herstellen lassen:

Man erhält

a) die erfindungsgemäßen 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (Ia)

b5

(M)

mit Acrylnitril-Derivaten der Formel (III),

$$\begin{array}{ccc}
R^1 & R^2 \\
C = C & (III)
\end{array}$$

25

in welcher

R¹ und R² die oben angegebene Bedeutung haben und
A für Halogen, Hydroxy, Alkoxy oder Dialkylamino steht,
zunächst in einer 1. Stufe gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in
Gegenwart eines Reaktionshilfsmittels umsetzt zu den Phenylhydrazin-Derivaten der Formel (IV),

$$F_{3}C \xrightarrow{F} NH - NH - C = C$$

$$CN$$

$$(IV)$$

in welcher

R¹ und R² die oben angegebene Bedeutung haben, und diese in einer 2. Stufe, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels cyclisiert, oder man erhält b) die erfindungsgemäßen 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (lb),

in welcher
R! die oben angegebene Bedeutung hat,
wenn man 4-Alkoxycarbonyl-5-amino-pyrazole der F rmel (ir)

$$R^1$$
 COOR⁸

N NH₂
 F
 F
 CF_3

(Ir)

3

10

15

20

35

40

43

3()

60

65

R1 die oben angegebene Bedeutung hat und

R8 für Alkyl steht,

an der Estergruppe in 4-Positionen des Pyrazolringes in allgemein üblicher Art und Weise, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators, verseift, oder

c) die erfindungsgemäßen 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (Ic),

in welcher

R1 die oben angegebene Bedeutung hat, wenn man 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (Ib),

$$R^1$$
 COOH N NH_2 (Ib)

R' die oben angegebenen Bedeutung hat, in allgemein üblicher Weise, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators decarboxyliert, oder man erhält

35 d) die erfindungsgemäßen 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (Id),

in welcher R4-1 für Alkyl, für einen Rest 5 oder für einen Rest $-S(O)_n - R^7$ steht und R^1 , R^2 , R^3 , R^6 , R^7 , X und n die oben angegebene Bedeutung haben, 10 wenn man 5-Amino-1-phenyl-pyrazole der Formel (Is) 15 (Is) 20 25 in welcher R^1, R^2 und R^3 die oben angegebene Bedeutung haben, (d-α) mit Verbindungen der Formel (V), 30 (V) in welcher 35 A1 für Halogen oder für einen Rest 40 steht und R^6 und X die oben angegebene Bedeutung haben, oder $(d-\beta)$ mit Verbindungen der Formel (Va), $R^7 - S(O)_n - A^2$ (Va) in welcher A² für Halogen steht und R7 und n die oben angegebene Bedeutung haben, oder 50 (d-γ) mit Verbindungen der Formel (Vb), R8-1-A3 (Vb) in welcher 55 R8=1 für Alkyl steht und-A³ für Halogen, p-Toluolsulfonyloxy oder Alkoxysulfonyloxy steht, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt, oder man erhält

60

e) die erfindungsgemäßen 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (Ie),

3

10

15

25

33

40

 R^{2-2} für Halogen, Nitro- Nitroso, Formyl, Alkanoyl oder Aroyl steht und R^1 , R^3 und R^4 die oben angegebene Bedeutung haben, wenn man 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (It),

$$R^1$$
 R^3
 F
 R^4
 CF_3
(It)

in welcher

R¹, R³ und R⁴ die oben angegebene Bedeutung haben, mit elektrophilen Agenzien der Formel (VI),

$$R^{2-1}-A^4 \tag{VI}$$

in welcher

A4 für eine elektronenanziehende Abgangsgruppe steht und

R²⁻¹ die oben angegebene Bedeutung hat,

oder mit anderen üblichen elektrophilen Agenzien gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators oder Reaktionshilfsmittels in 4-Stellung substituiert, oder man erhält

f) die erfindungsgemäßen 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (If)

45
$$R^1$$
 R^{2-2} H N N R^{4-2} F CF_3 (1f)

in welcher

R²⁻² für Halogen, Nitro oder Nitroso steht,

R⁴⁻² für Wasserstoff oder Alkyl steht und

R1 die oben angegebene Bedeutung hat,

wenn man 5-Acylamino-1-phenyl-pyrazole der Formel (Iu),

bΩ

 R^{4-3} für Alkyl oder für gegebenenfalls substituiertes Aryl steht und R^1 , R^2 , R^3 und X die oben angegeben Bedeutung haben, wenn man 5-Amino-1-phenyl-pyrazole der F rmel (Is),

in welcher

10

15

20

30

35

40

45

50

55

60

n'i

R¹, R² und R³ die oben angegebene Bedeutung haben, mit Iso(thio)cyanaten der Formel (VII),

 $R^{4-3}-N=C=X (VII)$

in welcher

R4-3 und X die oben angegebene Bedeutung haben, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt, oder man erhält

i) die erfindungsgemäßen 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (li),

in welcher

R4-4 für Alkyl steht,

R3-1 für Wasserstoff oder Alkyl steht und

R¹ und R² die oben angegebene Bedeutung haben, wenn man 5-Halogen-pyrazole der Formel (VIII),

 \mathbb{R}^1 \mathbb{R}^2 \mathbb

in welcher

Y für Halogen steht und

R! und R2 die oben angegebene Bedeutung haben, mit Aminen der Formel (IX),

 $\begin{array}{c}
R^{4-4} - NH \\
\downarrow \\
R^{3-1}
\end{array}$

| in welcher R4-4 für Alkyl steht und R3-1 für Wasserstoff oder Alkyl steht, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnun demittels umsetzt, oder man erhält k) die erfindungsgemäßen 5-Amino-1-phenyl-py | | rart eines Säurebin- | |
|--|---|------------------------------------|----|
| R^1 R^2 | | · - · <u>- ·</u> | |
| $ \begin{array}{c c} & H \\ & N \\ & F \\ & F \\ & C - R^{6-1} \end{array} $ | | (Ik) | " |
| F F | | | t |
| CF ₃ in welcher | | | 20 |
| R ⁶⁻¹ für Alkoxy, Alkylthio, für gegebenenfalls Arylthio, für Alkylamino, Dialkylamino oder für a R ¹ und R ² die oben angegebene Bedeutung haber wenn man (Bis)Carbamate der Formel (Iw), | gegebenenfalls substituiertes Arylamino: | falls substituiertes steht, und | 23 |
| R^1 R^2 | | | |
| N N N N | | 4 | 30 |
| F C O O O O O O O O O O O O O O O O O O | | (Iw) - | 35 |
| in welcher R ^{3–2} für Wasserstoff oder für einen Rest | | | 40 |
| o | e de la composição de la c | | |
| —C—O—Ar | | , | 45 |
| steht, wobei Ar für gegebenenfalls substituiertes Aryl steht un R¹ und R² die oben angegebene Bedeutung haben mit Verbindungen der Formel (X), | | | |
| R6-1-H | | (X) | 50 |
| in welcher R ^{6–1} die oben angegebene Bedeutung hat, gegebenenfalls in Gegenwart eines <u>Verdünnungs</u> Katalysators umsetzt, oder man erhält) Salze von erfindungsgemäßen 5-Sulfonamido-p venn man 5-Sulfonamido-pyrazole der Formel (I | vrazol-Derivaten der Formel (Ix) | | 55 |
| | • | | |

$$R^1$$
 R^2
 N
 NH
 SO_2
 R^7
 F
 CF_3
 R^2
 R

10

13

20

23

316

15

40

43

50

 R^1 , R^2 und R^7 die oben angegebene Bedeutung haben, entweder mit Salzen der Formel (XI),

$$M_{\Theta}$$
— G_{Θ} (XI)

in welcher

M[®] für ein Äquivalent eines anorganisches oder organisches Kations steht und

Ge für ein Äquivalent eines geeigneten Gegenions steht,

oder mit primären, sekundären oder tertiären Aminen gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt, oder man erhält

m) Salze von erfindungsgemäßen 5-Perfluoracylamido-pyrazol-Derivaten der Formel (Iy), wenn man 5-Perfluoracylamido-pyrazole der Formel (Iy),

$$\begin{array}{c|c}
R^1 & R^2 \\
\hline
N & NH \longrightarrow CO \longrightarrow C_m F_{2m+1} \\
\hline
F & CF_3
\end{array}$$
(Iy)

in welcher

R¹, R² und m die oben angegebene Bedeutung haben, entweder mit Salzen der Formel (XI),

$$Me-Ge$$
 (XI)

in welcher

M[®] und G[®] die oben angegebene Bedeutung haben,

ober mit primären, sekundären oder tertiären Aminen gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt.

Schließlich wurde gefunden, daß die neuen 5-Amino-1-phenyl-pyrazole der allgemeinen Formel (I) herbizide, insbesondere auch selektiv-herbizide und pflanzenwuchsregulierende Eigenschaften besitzen.

Überraschenderweise zeigen die erfindungsgemäßen 5-Ämino-1-phenyl-pyrazole der allgemeinen Formel (I) neben einer deutlich verbesserten allgemein-herbiziden Wirksamkeit gegenüber Schadpflanzen auch eine erheblich verbesserte Verträglichkeit gegenüber wichtigen Kulturpflanzen im Vergleich zu den aus dem Stand der Technik bekannten 5-Amino-1-aryl-pyrazolen, wie beispielsweise das 4-Nitro-5-propion-amido-1-(2,3,5,6-tetra-fluor-4-trifluormethylphenyl)-pyrazol, welche chemisch und wirkungsgemäß naheliegende Verbindungen sind. Darüber hinaus zeigen die erfindungsgemäßen 5-Amino-1-phenyl-pyrazole der Formel (I) überraschenderweise auch pflanzenwachstumsregulierende Eigenschaften.

Die erfindungsgemäßen 5-Amino-1-phenyl-pyrazole sind durch die Formel (I) allgemein definiert. Bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), bei welchen

R1 für Wasserstoff oder für geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen steht,

R² für Wasserstoff, Nitro, Nitroso, Fluor, Chlor, Brom, Iod oder für einen Rest

R⁵ für Wasserstoff, Hydroxy, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylamino, Dialkylamino oder Halogenalkyl mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen und im Fall des Halogenalkyl mit bis zu 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen steht, außerdem für gegebenenfalls einfach oder mehrfach, gleich oder verschieden durch Halogen, C₁-C₄-Alkyl oder C₁-C₄-Halogenalkyl substituiertes Cycloalkyl mit 3 bis 7 Kohlenstoffatomen, sowie für jeweils gegebenenfalls einfach oder mehrfach, gleich oder verschieden substituiertes Phenyl, Phenoxy, Phenylthio oder Phenylamino steht, wobei als Phenylsubstituenten jeweils in Frage kommen: Halogen, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl oder Alkoxy mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und Halogenalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen.

R³ für Wasserstoff, für einen Rest

20

oder für einen Rest $-S(O)_n - R^7$ steht, R4 für Wasserstoff, für einen Rest

25

oder für

30

einen Rest $-S(O)_n-R^7$ steht, für geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen steht, oder für den Fall, daß R³ für einen Rest -SO₂-R⁷ oder einen Rest -CO-C_mF_{2m+1} steht auch für ein salzartig gebundenes Äquivalent eines Alkali- oder Erdalkali- oder Übergangsmetallkations oder für ein gegebenenfalls substituiertes Ammoniumion steht, wobei

35

R6 für Wasserstoff, für geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen, für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl oder Alkinyl mit jeweils 2 bis 4 Kohlenstoffatomen, für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonylalkyl, Alkylsulfinylalkyl, Alkylamino, Dialkylamino oder Halogenalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen und im Fall des Halogenalkyl mit bis zu 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen steht, außerdem für gegebenenfalls einfach oder mehrfach, gleich oder verschieden durch Halogen, C1-C4-Alkyl oder C1-C4-Halogenalkyl substituiertes Cycloalkyl mit 3 bis 7 Kohlenstoffatomen, sowie für jeweils gegebenenfalls einfach oder mehrfach, gleich oder verschieden substituiertes Phenyl, Phenoxy, Phenylthio oder Phenylamino steht, wobei als Phenylsubstituenten jeweils in Frage kommen: Halogen, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl oder Alkoxy mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und Halogenalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen,

R⁷ für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl oder Halogenalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und gegebenenfalls 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen oder für gegebenenfalls einfach oder mehrfach, gleich oder verschieden substituiertes Phenyl steht, wobei als Phenylsubstituenten in Frage kommen: Halogen, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkoxy mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und Halogenalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen,

X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

n für eine Zahl 0, 1 oder 2 steht und m für eine Zahl 1, 2 oder 3 steht,

wobei jedoch für den Fall, daß R¹ und R³ für Wasserstoff stehen und R² für Nitro steht, R⁴ nicht gleichzeitig für einen Propionylrest steht.

Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), bei welchen-R1 für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n-oder i-Propyl, n-, i-, s-oder t-Butyl steht, R2 für Wasserstoff, Nitro, Nitroso, Fluor, Chlor, Brom, Iod oder für einen Rest

60

steht, wobei

R⁵ für Wasserstoff, Hydroxy, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, n-, i-, s- oder t-Pentyl, Vinyl, Allyl, Propargyl, Butenyl, Methoxymethyl Ethoxymethyl, Meth xyethyl, Ethoxyethyl, Methylthiomethyl, Methoxy, Ethoxy, Methylthio, Ethylthio, Methylamino, Ethylamino, Dimethylamino, Diethylamino, Trifluormethyl,

Trichlorethyl, Dichlorfluorethyl, Diflu rchl rethyl, Chlormethyl, Iodmethyl, Brommethyl, Dichl rmethyl, 1-Chl rethyl, 2-Chl r thyl, 2-Bromethyl, 2-Chlorpropyl, Heptafluor-n-propyl, für jeweils gegebenenfalls ein- bis vierfach, gleich oder verschieden durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl oder Trifluormethyl substituiertes Cyclopropyl, Cyclopentyl oder Cyclohexyl, für jeweils gegebenenfalls ein- bis dreifach, gleich oder verschieden durch Methyl, Methoxy, Chlor oder Trifluormethyl substituiertes Phenyl, Phenoxy, Phenylthio oder Phenylamino steht, R³ für Wasserstoff, für einen Rest

oder für einen Rest $-S(O)_n-R^7$ steht, R⁴ für Wasserstoff, für einen Rest

oder für einen Rest —S(O)_n—R⁷ steht, für Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl steht oder für den Fall, daß R³ für Trifluormethylcarbonyl, Pentafluorethylcarbonyl, Heptafluor-n-propylcarbonyl oder für einen Rest —SO₂—R⁷ steht, auch für ein salzartig gebundenes Äquivalent eines Natrium-, Kalium-, Magnesium-, Calcium-, Barium-, Kupfer-, Zink-, Mangan-, Zinn-, Eisen-, Cobalt- oder Nickelions steht, oder für ein gegebenenfalls ein- bis dreifach, gleich oder verschieden durch Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl oder Phenyl substituiertes Ammoniumion steht, wobei

R⁶ für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, n-, i-, s- oder t-Pentyl, Pentyl, Hexyl, Heptyl, Octyl, Nonyl, Decyl, Undecyl, Vinyl, Allyl, Propargyl, Butenyl, Methoxymethyl, Ethoxymethyl, Methoxyethyl, Ethoxyethyl, Methylthiomethyl, Methoxy, Ethoxy, Methylthio, Ethylthio, Methylsulfonylmethyl, Methylsulfinylmethyl, Ethylsulfinylmethyl, Ethylsulfinylmethyl, Ethylsulfinylmethyl, Methylsulfinylethyl, Ethylsulfinylmethyl, Dichlor Brownethyl, Dichlor Br

Dichlorfluorethyl, Difluorchlorethyl, Chlormethyl, Iodmethyl, Brommethyl, Dichlormethyl, 1-Chlorethyl, 2-Chlorethyl, 2-Chlorethyl, 3-Chlorpropyl, Heptafluor-n-propyl, für jeweils gegebenenfalls ein- bis virfach, gleich oder verschieden durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl oder Trifluormethyl substituiertes Cyclopropyl, Cyclopentyl oder Cyclohexyl, für jeweils gegebenenfalls ein- bis dreifach, gleich oder verschieden durch Methyl, Methoxy, Chlor oder Trifluormethyl substituiertes Phenyl, Phenoxy, Phenylthio oder Phenylamino steht,

R? für Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, Chlormethyl, Dichlormethyl, Trichlormethyl, Trifluormethyl oder für gegebenenfalls ein- bis dreifach, gleich oder verschieden durch Methyl, Methoxy, Chlor oder Trifluormethyl substituiertes Phenyl steht,

X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

n für eine Zahl 0, 1 oder 2 steht,

wobei jedoch für den Fall, daß R¹ und R³ für Wasserstoff stehen und R² für Nitro steht, R⁴ nicht gleichzeitig für einen Propionylrest steht.

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden 5-Amino-1-phenyl-pyrazole der allgemeinen Formel (I) genannt:

65

6()

36 03 291

Tabelle 1

| R ¹ | R ² | R ³ | R ⁴ | |
|-----------------|---------------------|---------------------------------|---|----|
| н | NO ₂ | н | C ₂ H ₅ | 3 |
| Н | NO ₂ | н | -co-o- | |
| Н | NO ₂ | -co-o- | -co-o- | 10 |
| CH ₃ | NO ₂ | Н | Н | ,, |
| CH ₃ | NO ₂ | Н | —сосн₃ | 15 |
| H | NO ₂ | H | —соосн₃ | |
| H | NO ₂ | Н | —COCH₂CI | |
| H | NO ₂ | H | $-COCH_2-O-C_2H_5$ | 20 |
| H | Cl | Н | -COC ₂ H ₅ | |
| H | Br | Н | -COC₂H₅ | |
| H | Br | Н . | н | 25 |
| H | CI | Н | н , | |
| H | NO ₂ | н | -co- | 30 |
| Н | NO ₂ | Н | -COCH ₂ -SO ₂ CH ₃ | |
| H | NO ₂ | Н | —COCH(CH₃)₂ | |
| H | NO ₂ | Н | —сон | 35 |
| H | СОН | Н | —COCH₃ | |
| H | СОН | H | —SO₂CH₃ | |
| H | -co-ch ₃ | Н | н | 40 |
| H | NO | Н | н | |
| Н | CI | — C ₂ H ₅ | —C₂H₅ | |
| Н | NO | Н | —C ₃ H ₇ | 45 |
| CH ₃ | NO ₂ | H | $-C_2H_5$ | |

Verwendet man beispielsweise 2,3,5,6-Tetrafluor-4-trifluormethylphenyl-hydrazin und Ethoxymethylenmalonsäuremonoethylesternitril als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsablauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) durch das folgende Förmelschema darstellen:

55

60

65

$$F_{3}C = F$$

$$F_{3}C + C_{2}H_{5} - O - CH = C$$

$$COOC_{2}H_{5}$$

$$CN$$

Verwendet man beispielsweise 5-Amino-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-4-ethoxycarbonyl-pyrazol als Ausgangsstoff, so läßt sich der Reaktionsablauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) durch das folgende Formelschema darstellen:

COOC₂H₅

$$\begin{array}{c}
COOC_2H_5 \\
\hline
N \\
N \\
NH_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(OH^{\Theta}) \\
+ H_2O \\
-C_2H_5OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
N \\
NH_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
F \\
F \\
CF_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
F \\
F \\
CF_3
\end{array}$$

Verwendet man beispielsweise 5-Amino-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol-4-carbonsäure als Ausgangsstoff, so läßt sich der Reaktionsablauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (c) durch das folgende Formelschema darstellen:

Verwendet man beispielsweise 5-Amino-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol und Propionylchlorid als Ausgangsst ffe, so läßt sich der Reaktionsablauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (d) durch das folgende F rmelschema darstellen:

5

10

25

$$\begin{array}{c}
(Base) \\
-HCI \\
N \\
NH-C=0 \\
F \\
CH_2CH_3
\end{array}$$
15

Verwendet man beispielsweise 1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-5-propionamido-pyrazol und Salpetersäure als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsablauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (e) durch das folgende Formelschema darstellen:

$$\begin{array}{c}
(H^{\oplus}) \\
-H_2O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
N \\
N \\
NH-CO-CH_2CH_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
45 \\
CF_3
\end{array}$$

Verwendet man beispielsweise 1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-4-nitro-5-propionamido-pyrazol als Ausgangsstoff, so läßt sich der Reaktionsablauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (f) durch das folgende Formelschema darstellen:

NO₂

$$(H^{\oplus})$$

$$+ H_2O$$

$$+ CO - C_2H_5$$

$$+ F$$

Verwendet man beispielsweise 5-[N,N-Bis(methansulf n)-amido]-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyraz l und Ammoniak als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reakti nsablauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (g) durch das folgende Formelschema darst llen:

10

15

30

Verwendet man beispielsweise 5-Amino-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol und Methylisocyanat als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsablauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (h) durch folgendes Formelschema darstellen:

Verwendet man beispielsweise 5-Brom-4-nitro-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol und Isopropylamin als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsablauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (i) durch das folgende Formelschema darstellen:

35 NO₂ + H₂N-CH(CH₃)₂ NO₂

N NH-CH(CH₃)₂

$$-HBr$$
(Base)

F

F

F

CF₃

Verwendet man beispielsweise 5-Phenoxycarbonylamino-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol und Methanol als Ausgangsstoffe, so läßt sich das erfindungsgemäße Verfahren (k) durch das folgende Formelschema darstellen:

Verwendet man beispielsweise 1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-5-methansulfonamido-pyrazol und Isopropylamin als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reakti nsablauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (I) durch das folgende Formelschema darstellen:

Verwendet man beispielsweise 1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-5-trifluoracetamido-pyrazol und Natriumhydrogencarbonat als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsablauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (m) durch das folgende Formelschema darstellen:

15

60

Das zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) als Ausgangsstoff benötigte 2,3,5,6-Tetrafluor-4-trifluormethylphenylhydrazin ist durch die Formel (II) definiert und bekannt (vergl. J. Chem. Soc. 1962, 1801, British UK Pat. Appl. GB 21 23 420 sowie PCT Int. Appl. WO 82/331).

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) weiterhin als Ausgangsstoffe benötigten Acrylnitril-Derivate sind durch die Formel (III) allgemein definiert. In dieser Formel (III) stehen R¹ und R² vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) als bevorzugt für R¹ und R² genannt wurden. A steht vorzugsweise für Chlor, Brom, Hydroxy, Methoxy, Ethoxy oder Dimethylamino.

Die Acrylnitril-Derivate der Formel (III) sind bekannt (vgl. DE-OS 31 29 429, DE-OS 32 06 878, EP 34 945; J. Chem. Soc. D. 1255; 1970, Can. J. Chem. 48. 2104—2109 (1970); J. Heterocyclic Chem. 19, 1267—1273 (1982); Can. J. Chem. 51, 1239—1244 (1973) oder können nach bekannten Verfahren in einfacher analoger Weise erhalten werden.

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) als Ausgangsstoffe benötigten 4-Alkoxycarbonyl-5-amino-pyrazole sind durch die Formel (Ir) allgemein definiert. In der Formel (Ir) steht R¹ vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) als bevorzugt für diesen Substituenten genannt wurden. R³ steht vorzugsweise für geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, insbesondere für Methyl oder Ethyl.

Die 4-Alkoxycarbonyl-5-amino-pyrazole der Formel (Ir) sind erfindungsgemäße Verbindungen und erhältlich mit Hilfe des erfindungsgemäßen Verfahrens (a).

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (c) als Ausgangsstoffe benötigten 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate sind durch die Formel (Ib) allgemein definiert. In dieser Formel (Ib) steht R¹ vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) als bevorzugt für diesen Substituenten genannt wurden.

Die 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivate der Formel (Ib) sind erfindungsgemäße Verbindungen und erhältlich mit Hilfe des erfindungsgemäßen Verfahrens (b).

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (d) als Ausgangsstoffe benötigten 5-Amino-1-phenyl-pyrazole sind durch die Formel (Is) allgemein definiert. In dieser Formel (Is) stehen R¹; R² und R³ vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) als bevorzugt für diese Substituenten genannt wurden.

Die 5-Amino-1-phenyl-pyrazole der Formel (Is) sind erfindungsgemäße Verbindungen.

5-Amino-1-phenyl-pyrazole der Formel (Is), bei welchen R³ für Wasserstoff steht, sind erhältlich mit Hilfe der erfindungsgemäßen Verfahren (a), (b), (c), (e) oder (f). 5-Amino-1-phenyl-pyrazole der Formel (Is), in welchen R³ verschieden von Wasserstoff ist, sind erhältlich mit Hilfe der erfindungsgemäßen Verfahren (e), (f), (g) oder (h).

Außerdem können 5-Amino-1-phenyl-pyrazole der Formel (Id), welche beispielsweise nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (d-α) hergestellt werden, im erfindungsgemäßen Verfahren (d-γ) als Ausgangsstoffe eingesetzt werden.

Setzt man die mit Hilfe der erfindungsgemäßen Verfahren $(d-\alpha)$, $(d-\beta)$ oder $(d-\gamma)$ erhaltenen mono-alkylierten, -acylierten, -sulf nylierten, -sulf nylierten Verbindungen erneut nach einem dieser Verfahren um, erhält man die entsprechenden disubstituierten Verbindungen.

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (d) weiterhin benötigten Verbindung n sind durch die Formel (V), (Va) und (Vb) allgemein definiert. In den Formeln (V), (Va) und (Vb) stehen R⁸⁻¹ vorzugsweise für

geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 6 Kohlenst ffatomen und R6, R7, X und n vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) als bevorzugt für diese Substituenten genannt wurden, A1 steht vorzugsweise für Chlor oder Brom oder für einen Rest

A² steht bevorzugt für Chlor oder Brom und A³ steht bevorzugt für Chlor, Brom, Jod, p-Toluolsulfonyloxy oder Methoxysulfonyloxy.

Die Verbindungen der Formeln (V), (Va) und (Vb) sind allgemein bekannte Verbindungen der organischen Chemie.

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (e) als Ausgangsstoffe benötigten 5-Amino-1-phenyl-pyrazole sind durch die Formel (It) allgemein definiert. In dieser Formel (It) stehen R1, R3 und R4 vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) als bevorzugt für diese Substituenten genannt wurden.

Die 5-Amino-1-phenyl-pyrazole der Formel (II) sind erfindungsgemäße Verbindungen und erhältlich mit Hilfe

der erfindungsgemäßen Verfahren (a), (c), (d), (g), (i) oder (k).

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (e) weiterhin als Ausgangsstoffe benötigten elektrophilen Agenzien sind durch die Formel (VI) allgemein definiert. In dieser Formel (VI) steht R2-1 vorzugsweise für Chlor, Brom, Nitroso, Nitro, für Formyl, Alkanoyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen im Alkylteil oder für gegebenenfalls einfach oder mehrfach, gleich oder verschieden substituiertes Benzoyl, wobei als Substituenten in Frage kommen: Halogen, insbesondere Fluor, Chlor oder Brom, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkoxy mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, insbesondere für Methyl oder Methoxy, Halogenalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und 1 bis 9 gleichen oder verschieden Halogenatomen, insbesondere Trifluormethyl.

A4 steht vorzugsweise für Halogen, insbesondere für Chlor oder Brom, für Hydroxy, für Alkyl- oder Arylsulfonyloxy, für Alkanoyloxy oder Aroyloxy. Weiterhin verwendbare elektrophile Reagenzien sind Sulfurylchlorid, Phosphoroxychlorid/Dimethylformamid, Nitriersäure und andere üblicherweise zu elektrophilen Substitutionen verwendbare Stoffe.

Die elektrophilen Agenzien der Formel (VI) sind ebenso wie die weiteren üblichen elektrophilen Reagenzien allgemein bekannte Verbindungen.

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (f) als Ausgangsstoffe benötigten 5-Acylamino-

1-phenyl-pyrazole sind durch die Formel (Iu) allgemein definiert.

In dieser Formel (Iu) stehen R1 und R6 vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) als bevorzugt für diese Substituenten genannt

R2-2 steht vorzugsweise für Nitro, Nitroso, Fluor, Chlor, Brom oder Iod, R4-2 steht vorzugsweise für Wasserstoff oder für geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, insbesondere für Methyl oder Ethyl.

Die 5-Acylamino-1-phenyl-pyrazole der Formel (Iu) sind erfindungsgemäße Verbindungen und erhältlich mit Hilfe der erfindungsgemäßen Verfahren (d) oder (e).

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (g) als Ausgangsstoffe benötigten 5-Bis-sulfonylamino-pyrazole sind durch die Formel (Iv) allgemein definiert. In dieser Formel (Iv) stehen R1 und R7 vorzugsweise für die enigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) als bevorzugt für diese Substituenten genannt wurden.

Die 5-Bis-sulfonyl-amino-pyrazole der Formel (Iv) sind erfindungsgemäße Verbindungen und erhältlich mit Hilfe des erfindungsgemäßen Verfahrens (d).

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (h) als Ausgangsstoffe benötigten 5-Amino-1-phe-

nyl-pyrazole sind durch die Formel (Is) allgemein definiert.

In dieser Formel (Is) stehen R¹, R² und R³ vorzugsweise für diejenigen Bedeutungen, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) als bevorzugt für diese Substituenten

Die 5-Amino-1-phenyl-pyrazole der Formel (Is) sind erfindungsgemäße Verbindungen. Verbindungen der Formel (Is), bei welchen R3 für Wasserstoff steht, sind erhältlich mit Hilfe der erfindungsgemäßen Verfahren (a), (b), (c), (e) oder (f).

Verbindungen der Formel (Is), in welchen R3 verschieden von Wasserstoff ist, sind erhältlich mit Hilfe der

erfindungsgemäßen Verfahren (d), (e), (f), (g) oder (h).
Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (h) weiterhin als Ausgangsstoffe benötigten Iso(thio) cyanate sind durch die Formel (VII) allgemein definiert. In dieser Formel (VII) steht X für Sauerst ff oder Schwefel und R4-3 steht, vorzugsweise für geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder für geg benenfalls ein- bis dreifach, gleich oder verschieden substituiertes Phenyl, wobei als Substituenten in Frag kommen: Hal gen, jeweils geradkettiges oder v rzweigtes Alkyl oder Alkoxy mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder für Halogenalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen. R⁴⁻³ steht insbesondere für Methyl, Ethyl oder für gegebenenfalls ein- bis dreifach, gleich oder verschieden durch Fluor, Chlor, Methyl, Methoxy oder Trifluormethyl substituiertes Phenyl.

Die Iso(thio)cyanate der Formel (VII) sind allgemein bekannte Verbindungen der organischen Chemie.

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (i) als Ausgangsstoffe benötigten 5-Halogenpyr-

azole sind durch die Formel (VIII), allgemein definiert. In dieser F rmel (VIII) stehen R¹ und R² vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) als bev rzugt für diese Substituenten genannt wurden, Y steht vorzugsweise für Chl r oder Brom.

Die 5-Halogen-pyrazole der Formel (VIII) sind noch nicht bekannt. Sie sind jedoch großent ils Gegenstand der eigenen vorgängigen noch nicht veröffentlichten Patentanmeldungen DE-P 35 01 323 vom 17.01.1985 und DE-P 35 20 329 vom 07.06.1985.

Man erhält sie beispielsweise, wenn man Alkoxymethylenmalonester der Formel (XII),

$$R^{11}-O-C=C$$
 (XII)

15

15

in welcher R¹ die oben angegebenen Bedeutung hat und

R¹⁰ und R¹¹ unabhängig voneinander jeweils für Alkyl, insbesondere für Methyl oder Ethyl stehen, mit 2,3,5,6-Te-trafluor-4-trifluormethylphenyl-hydrazinen der Formel (II)

$$F_3C \longrightarrow F$$

$$F F$$

zunächst in einer ersten Stufe gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels wie beispielsweise Methanol oder Ethanol bei Temperaturen zwischen +10°C und +80°C umsetzt, und die so erhältlichen Pyrazolcarbonsäureester der Formel (XIII)

in welcher

R1 und R10 die oben angegebene Bedeutung haben,

in einer 2. Stufe gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels wie beispielsweise Methanol und gegebenenfalls in Gegenwart einer Base wie beispielsweise Natriumhydroxid bei Temperaturen zwischen +30°C und +70°C decarboxyliert zu Pyrazolinonen der Formel (XIV),

in welcher

R' die oben angegebene Bedeutung hat, und diese in einer 3. Stufe mit Halogeni rungsmitteln, wie beispielsweise Phosphoroxychlorid oder Phosph roxybromid, nach üblichen bekannten Verfahren (vgl. z. B. Ber. dtsch. chem. Ges. 28, 35 (1895) oder Liebigs Ann. Chem. 373, 129 (1910) umsetzt, und gegebenenfalls in einer 4. Stufe die so erhältlichen 5-Hal gen-pyrazole der Formel (VIIIa),

in welcher

R¹ und Y die oben angegebene Bedeutung haben, in allgemein üblicher Art und Weise mit elektrophilen Agenzien der Formel (VI)

$$R^{2-1}-A^4$$
 (VI)

20 in welcher

R²⁻¹ für Halogen, Nitro, Formyl, Alkanoyl oder Aroyl steht und

A4 für eine elektronenanziehende Abgangsgruppe steht,

oder mit anderen üblichen elektrophilen Reagenzien gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, wie beispielsweise Eisessig, und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators oder Reaktionshilfsmittels, wie beispielsweise Acetanhydrid, in Analogie zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (e) in 4-Stellung substituiert.

Die bei der Umsetzung von Alkoxymethylenmalonestern der Formel (XII) mit 2,3,5,6-Tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl-hydrazin der Formel (II) auftretenden Zwischenprodukte der Formel (XIIa),

$$F_{3}C \longrightarrow F \qquad F \qquad F \qquad COOR^{10}$$

$$F_{3}C \longrightarrow F \qquad F \qquad COOR^{10}$$

$$COOR^{10}$$

in welcher

R1 und R10 die oben angegebene Bedeutung haben,

können gegebenenfalls auch isoliert und in einer separaten Reaktionsstufe cyclisiert werden.

Die Cyclisierung zu den Pyrazolcarbonsäureestern der Formel (XIII) und deren anschließende Decarboxylierung können gegebenenfalls in einer Reaktionsstufe als "Eintopfverfahren" durchgeführt werden (vgl. z. B. Liebigs Ann. Chem. 373, 142 (1910)).

Die Alkoxymethylenmalonester der Formel (XII) sind allgemein bekannte Verbindungen der organischen Chemie.

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (i) weiterhin als Ausgangsstoffe benötigten Amine sind durch die Formel (IX) allgemein definiert. In dieser Formel (IX) steht R⁴⁻⁴ vorzugsweise für geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen, insbesondere für Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl oder n-, i-, s- oder t-Butyl, R³⁻¹ steht vorzugsweise für Wasserstoff oder für geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen, insbesondere für Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl oder n-, i-, s- oder t-Butyl.

Die Amine der Formel (IX) sind ebenfalls allgemein bekannte Verbindungen der organischen Chemie.

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (k) als Ausgangsstoffe benötigten (Bis)Carbamate sind durch die Formel (Iw) allgemein definiert. In dieser Formel (Iw) stehen R¹ und R² vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) als bevorzugt für diese Substituenten genannt wurden, R³-² steht für einen Rest -CO-O-Ar oder für Wasserstoff, wobei Ar vorzugsweise für Phenyl steht.

Die (Bis)Carbamate der Formel (Iw) sind erfindungsgemäße Verbindungen und erhältlich mit Hilfe der erfindungsgemäßen Verfahren (d) oder (e).

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (k) weiterhin als Ausgangsstoffe benötigten Verbindungen sind durch die Formel (X) allgemein definiert. In dieser Formel (X) steht R⁶⁻¹ vorzugsweise für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy, Alkylthio, Alkylamino, ider Dialkylamino mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen, für jeweils einfach oder mehrfach, gleich oder verschieden substituiertes Phenoxy, Phenylthio oder Phenylamino, wobei als Phenylsubstituenten jeweils in Frage kommen: Halogen, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl der Alkoxy mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, für Halogenalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenat men, insbesondere Methyl, Methoxy, Chlor oder Trifluormethyl, R⁶⁻¹ steht insbesondere für Methoxy, Ethoxy, Methylthio, Phenylthio oder Dimethylamino.

Die Verbindungen der Formel (X) sind allgemein bekannte Verbindungen der organischen Chemie.

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (i) als Ausgangsstoffe benötigten 5-Sulfonamido-

pyrazole sind durch die Formel (Ix) allgemein definiert. In dieser Formel (Ix) stehen R¹, R² und R² vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen St ffe der Formel (I) als bevorzugt für diese Substituenten genannt wurden. Die 5-Sulfonamido-pyrazole der Formel (Ix) sind erfindungsgemäßen Verfahren (d), (e) und (g).

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (m) als Ausgangsstoffe benötigten 5-Perfluoracylamido-pyrazole sind durch die Formel (Iy) allgemein definiert. In dieser Formel (Iy) stehen R¹, R² und m vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) als bevorzugt für diese Substituenten genannt wurden.

Die 5-Perfluoracylamido-pyrazole der Formel (Iy) sind erfindungsgemäße Verbindungen und erhältlich mit

Hilfe der erfindungsgemäßen Verfahren (d) und (e).

Die zur Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (I) und (m) weiterhin als Ausgangsstoffe benötigten Salze sind durch die Formel (XI) allgemein definiert. Vorzugsweise verwendet man Akali-, Erdalkali-, Ammonium- oder Übergangsmetallhydroxide, -oxide, -carbonate, -hydrogencarbonate oder leicht lösliche -chloride, -sulfate, -phosphate oder -nitrate, wie beispielsweise Natrium-, Kalium-, Calciumhydroxid, -carbonat oder -hydrogencarbonat, Calciumchlorid, Bariumchlorid, Kupfersulfat, Nickelchlorid oder Cobaltnitrat oder Alkylamine, wie Triethylamin, Isopropylamin, Diisopropylamin, Butylamin.

Die Salze der Formel (XI) sind allgemein bekannte Verbindungen.

Als Verdünnungsmittel zur Durchführung des Herstellungsverfahrens (a) kommen sowohl für die 1. als auch für die 2. Reaktionsstufe inerte organische Lösungsmittel in Frage. Vorzugsweise verwendet man Alkohole, wie Methanol, Ethanol, Propanol, Butanol, Ethylenglykol oder Ethylenglykolmonomethyl- oder -ethylether.

20

Als Reaktionshilfsmittel zur Durchführung der 1. Stufe des Herstellungsverfahrens (a) kommen organische oder anorganische Säuren in Frage. Vorzugsweise verwendet man Schwefelsäure oder Essigsäure, gegebenenfalls auch in Gegenwart einer Puffersubstanz, wie beispielsweise Natriumacetat.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung der 1. Stufe des Herstellungsverfahrens (a) in gewissen Bereichen variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man zwischen -30°C und +50°C, vorzugsweise zwischen -20°C und +20°C.

Als Säurebindemittel zur Durchführung der 2. Stufe des Herstellungsverfahrens (a) kommen alle üblicherweise verwendbaren anorganischen und organischen Basen in Frage. Vorzugsweise verwendet man Alkalimetall-carbonate oder Hydrogencarbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat oder Kaliumhydrogencarbonat.

Das erfindungsgemäße Verfahren (a) kann auch direkt in einem Reaktionsschritt ohne Isolierung der Zwischenprodukte der Formel (IV) durchgeführt werden.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung der 2. Stufe des Herstellungsverfahrens (a) ebenso wie bei der einstufigen Reaktionsführung in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man zwischen 0°C und 200°C, vorzugsweise zwischen +50°C und +150°C.

Zur Durchführung des Herstellungsverfahrens (a) setzt man sowohl bei der einstufigen als auch bei der zweistufigen Reaktionsführung pro Mol 2,3,5,6-Tetrafluor-4-trifluormethylphenyl-hydrazin der Formel (II) im allgemeinen 1,0 bis 3,0 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 1,5 Mol an Acrylnitril-Derivat der Formel (III) und im Fall des zweistufigen Verfahrens gegebenenfalls in der 1. Stufe 1,0 bis 10,0 Mol an Reaktionshilfsmittel und gegebenenfalls in der 2. Stufe 1,0 bis 10,0 Mol an Säurebindemittel ein.

Die Aufarbeitung und Isolierung der Reaktionsprodukte der Formel (Ia) erfolgt nach üblichen Verfahren, beispielsweise durch Entfernen des organischen Verdünnungsmittels, Ausfällen des Reaktionsproduktes in Wasser, Absaugen und Trocknen des so erhaltenen Produktes.

Als Verdünnungsmittel zur Durchführung des Herstellungsverfahrens (b) kommen anorganische oder organische Lösungsmittel in Frage. Vorzugsweise verwendet man polare Lösungsmittel, insbesondere Alkohole, wie beispielsweise Methanol, Ethanol oder Propanol, oder deren Gemische mit Wasser.

Als Katalysatoren zur Durchführung des Herstellungsverfahrens (b) kommen alle üblicherweise für derartige Esterverseifungen verwendbaren Katalysatoren in Frage. Vorzugsweise verwendet man Basen, wie beispielsweise Natriumhydroxid, Natriumalkoholat oder Natriumcarbonat oder Säuren, wie beispielsweise Chlorwasserstoffsäure, Bromwasserstoffsäure oder Schwefelsäure.

Die Reaktionstemperatur können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 20°C und 150°C, vorzugsweise bei Temperaturen zwischen 50°C und 100°C.

Zur Durchführung des Herstellungsverfahrens (b) setzt man pro Mol an 4-Alkoxycarbonyl-5-amino-pyrazol der Formel (Ir) im allgemeinen 1,0 bis 15,0 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 2,5 Mol an saurem oder basischem Katalysator ein und erwärmt für mehrere Stunden auf die erforderliche Reaktionstemperatur. Die Aufarbeitung, Isolierung und Reinigung der Reaktionsprodukte der Formel (Ib) erfolgt nach üblichen Verfahren.

Als Verdünnungsmittel zur Durchführung des Herstellungsverfahrens (c) kommen ebenfalls anorganische oder organische, vorzugsweise polare Lösungsmittel in Frage.

Insbesondere sind Alkohole, wie beispielsweise Methanol, Ethanol oder Propanol, oder deren Gemische mit Wasser geeignet.

Als Katalysatoren zur Durchführung des Herstellungsverfahrens (c) kommen vorzugsweise Säuren, insbesondere anorganische Mineralsäuren wie Chlorwasserstoffsäure, Bromwasserstoffsäure oder Schwefelsäure in Frage.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des Herstellungsverfahrens (c) in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man zwischen +50°C und +200°C, vorzugsweise zwischen +70°C und +130°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (c) setzt man pro M 1 an 5-Amino-1-phenyl-pyrazol-Derivat der Formel (Ib) im allgemeinen 1,0 bis 30,0 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 15,0 Mol an Katalysatorsäure

33

ein und erwärmt für mehrere Stunden auf die erforderliche Temperatur. Die Aufarbeitung, Isolierung und Reinigung der Reakti nsprodukte der Formel (Ic) erf lgt nach allgemein üblichen Verfahren.

Bei Verwendung eines sauren Katalysators ist es auch möglich die erfindungsgemäßen Verfahren (b) (Esterverseifung) und (c) (Decarboxylierung) in einem Reaktionsschritt als Eintopfverfahren durchzuführen. Auch in diesem Fall erfolgt die Reaktionsdurchführung, Aufarbeitung und Isolierung der Reaktionsprodukte nach allgemein üblichen Methoden (vergl. auch Herstellungsbeispiele).

Zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (d) kommen als Verdünnungsmittel inerte organische Lösungsmittel infrage. Vorzugsweise verwendet man aliphatische, cyclische oder aromatische, gegebenenfalls halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie beispielsweise Benzin, Benzol, Toluol, Xylol, Pentan, Hexan, Heptan, Cyclohexan, Petrolether, Ligroin, Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol oder Dichlorbenzol, Ether, wie Diethylether, Diisopropylether, Dioxan, Tetrahydrofuran oder Ethylenglykoldiethylether oder -dimethylether, Ketone, wie Aceton, Butanon, Methylisopropylketon oder Methylisobutylketon, Ester, wie Essigsäureethylester, Nitrile, wie Acetonitril oder Propionitril, Amide, wie Dimethylformamid, Dimethylacetamid, N-Methylpyrrolidon oder Hexamethylphosphorsäuretriamid. Verwendet man Verbindungen der Formeln (V), (Va) oder (Vb) in flüssiger Form, so ist es auch möglich, diese in entsprechendem Überschuß als Verdünnungsmittel einzusetzen.

Als Säurebindemittel zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (d) kommen alle üblicherweise verwendbaren anorganischen und organischen Basen in Frage. Vorzugsweise verwendet man Alkalimetallhydride, -hydroxide, -amide, -carbonate oder -hydrogencarbonate, wie beispielsweise Natriumhydrid, Natriumamid, Natriumhydroxid, Natriumcarbonat oder Natriumhydrogencarbonat, oder auch tertiäre Amine, wie beispielsweise Triethylamin, N,N-Dimethylanilin, Pyridin, 4-(N,N-Dimethylamino)-pyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicyclononen (DBN) oder Diazabicycloundecen (DBU).

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des Herstellungsverfahrens (d) in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man zwischen —20°C und +150°C, vorzugsweise zwischen 0°C und +100°C.

Zur Durchführung des Herstellungsverfahrens (d) setzt man pro Mol 5-Amino-1-phenyl-pyrazol der Formel (Is) im allgemeinen 1,0 bis 20,0 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 15,0 Mol an Verbindung der Formel (V), (Va), bzw. (Vb) und gegebenenfalls 1,0 bis 3,0 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 2,0 Mol an Säurebindemittel ein. Die Reaktionsdurchführung, Aufarbeitung und Isolierung der Reaktionsprodukte der Formel (Id) erfolgt in allgemein üblicher Art und Weise.

Als Verdünnungsmittel zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (e) kommen alle üblicherweise für derartige elektrophile Substituenten verwendbaren Lösungsmittel in Frage. Vorzugsweise verwendet man die als Reagenzien in Frage kommenden Säuren oder Gemische, wie beispielsweise Schwefelsäure, Salpetersäure, Sulfurylchlorid, Phosphoroxychlorid/Dimethylformamid oder Nitriersäure, gleichzeitig als Verdünnungsmittel. Es kommen gegebenenfalls auch inerte organische Lösungsmittel, wie beispielsweise Eisessig oder chlorierte Kohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform oder Tetrachlorkohlenstoff, als Verdünnungsmittel in Frage.

Als Katalysatoren oder Reaktionshilfsmittel zur Durchführung des Herstellungsverfahrens (e) kommen ebenfalls die für derartige Reaktionen üblichen Katalysatoren in Frage; vorzugsweise verwendet man saure Katalysatoren wie beispielsweise Schwefelsäure, Eisen-III-chlorid oder andere Lewis-Säuren oder Acetanhydrid.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des Herstellungsverfahrens (e) in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man zwischen -50°C und +200°C, vorzugsweise zwischen -20°C und +150°C.

Zur Durchführung des Herstellungsverfahrens (e) setzt man pro Mol 5-Amino-1-phenyl-pyrazol der Formel (It), im allgemeinen 1,0 bis 10,0 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 5,0 Mol an elektrophilem Agens der Formel (VI) und gegebenenfalls 0,1 bis 10 Mol an Katalysator oder Reaktionshilfsmittel ein. Die Reaktionsführung, Aufarbeitung und Isolierung der Realtionsprodukte der Formel (Ie) erfolgt in allgemein üblicher Art und Weise.

Als Verdünnungsmittel zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (f) kommen anorganische oder organische polare Lösungsmittel in Frage. Vorzugsweise verwendet man Alkohole, wie beispielsweise Methanol, Ethanol oder Propanol, oder deren Gemische mit Wasser.

Als Katalysatoren zur Durchführung des Herstellungsverfahrens (f) kommen vorzugsweise Säuren, insbesondere Chlorwasserstoffsäure oder Schwefelsäure in Frage.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des Herstellungsverfahrens (f) in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man zwischen +20°C und +150°C, vorzugsweise zwischen +50°C und +120°C.

Zur Durchführung des Herstellungsverfahrens (f) setzt man pro Mol 5-Acylamino-1-phenyl-pyrazol der Formel (Iu) im allgemeinen 1,0 bis 20,0 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 10,0 Mol an Katalysatorsäure ein und erwärmt für mehrere Stunden auf die erforderliche Reaktionstemperatur. Die Aufarbeitung, Isolierung und Reinigung der Reaktionsprodukte der Formel (If) erfolgt nach üblichen Methoden.

Als Verdünnungsmittel zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (g) kommen polare organische Lösungsmittel oder deren Gemische mit Wasser in Frage. Vorzugsweise verwendet man Alkohole wie Methanol, Ethanol oder Propanol oder deren Gemische mit Wasser.

Als basische Reaktionsteilnehmer bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (g) kommen alle üblichen anorganischen oder organischen Basen in Frage. Vorzugsweise verwendet man Amine oder Ammoniaklösungen od r Alkalimetallcarbonate bzw. -hydrogencarbonate, wie Natrium- oder Kaliumcarbonat oder Natriumhydrogencarb nat.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (g) in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man zwischen 0°C und 80°C, vorzugsweise zwischen

20° und 80°C, vorzugsweise zwischen 20°C und 40°C.

Zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (g) setzt man pro Mol 5-Bis-sulfönyl-amino-pyrazol der Formel (Iv) im allgemeinen 1,0 bis 30,0 M I vorzugsweise 1,0 bis 15,0 Mol an Base ein.

Die Reaktionsmischung wird in einem geeigneten Verdünnungsmittel so lange gerührt (30 Minuten bis 20 Stunden) bis bei chromatographischer Kontrolle kein Ausgangsprodukt mehr nachweisbar ist. Die Aufarbeitung der Reaktionsprodukte der Formel (Ig) erfolgt nach üblichen Methoden.

Zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (h) kommen als Verdünngsmittel inerte organische Lösungsmittel in Frage. Vorzugsweise verwendet man die bei Verfahren (d) genannten Verdünnungsmittel. Verwendet man die Verbindungen der Formel (VII) in flüssiger Form, so ist es auch möglich, diese in entsprechendem Überschuß als Verdünnungsmittel einzusetzen.

Als Reaktionshilfsmittel zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (h) kommen tertiäre Amine, wie beispielsweise Triethylamin, N,N-Dimethylanilin, Pyridin, 4-(N,N-Dimethylamino)-pyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabcycloonnen (DBN) oder Diazabicycloundecen (DBU), in Frage.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des Verfahrens (h) in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man zwischen -20°C und +150°C, vorzugsweise zwischen 0°C und +100°C.

Zur Durchführung des Herstellungsverfahrens (h) setzt man pro Mol 5-Amino-1-phenyl-pyrazol der Formel (Is) im allgemeinen 1,0 bis 20,0 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 15,0 Mol an Verbindung der Formel (VII) und gegebenenfalls 1,0 bis 3,0 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 2,0 Mol an Reaktionshilfsmittel ein. Die Reaktionsdurchführung, Aufarbeitung und Isolierung der Reaktionsprodukte der Formel (Ih) erfolgt in allgemein üblicher Art und Weise.

Als Verdünnungsmittel zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (i) kommen inerte organische Lösungsmittel in Frage. Hierzu gehören insbesondere aliphatische oder aromatische, gegebenenfalls halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie beispielsweise Benzin, Benzol, Toluol, Xylol, Chlorbenzol, Petrolether, Hexan, Cyclohexan, Dichlormethan, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Ether, wie Diethylether, Dioxan, Tetrahydrofuran oder Ethylenglykoldimethyl- oder -diethylether, Ketone wie Aceton oder Butanon, Nitrile, wie Acetonitril oder Propionitril, Amide, wie Dimethylformamid, Dimethylacetamid, N-Methylformanilid, N-Methylpyrrolidon oder Hexamethylphosphorsäuretriamid, Ester, wie Essigsäureethylester oder Sulfoxide, wie Dimethylsulfoxid.

Das erfindungsgemäße Verfahren (i) kann gegebenenfalls in Gegenwart eines geeigneten Säurebindemittels durchgeführt werden.

Als solche kommen alle üblichen anorganischen oder organischen Basen infrage. Hierzu gehören beispielsweise Alkalimetallhydroxide, wie Natriumhydroxid oder Kaliumhydroxid, Alkalimetallcarbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat oder Natriumhydrogencarbonat, sowie tertiäre Amine, wie Triethylamin, N,N-Dimethylanilin, Pyridin, N,N-Dimethylaminopyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicyclononen (DBN) oder Diazabicycloundecen (DBU).

Es ist jedoch auch möglich, einen entsprechenden Überschuß an dem als Reaktionspartner eingesetzten Amin der Formel (IX) gleichzeitig als Säurebindemittel zu verwenden.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (i) in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20°C und +200°C, vorzugsweise bei Temperaturen zwischen 0°C und +150°C.

Zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (i) setzt man pro Mol an 5-Halogen-pyrazol der Formel (VIII) im allgemeinen 1,0 bis 10,0 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 5,0 Mol an Amin der Formel (IX) ein. Die Reaktionsdurchführung, Aufarbeitung und Isolierung der Reaktionsprodukte der Formel (II) erfolgt nach allgemein üblichen Verfahren.

Als Verdünnungsmittel zur Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (k) kommen inerte organische Lösungsmittel in Frage. Vorzugsweise verwendet man aliphatische, oder aromatische, gegebenenfalls halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol, Pentan, Hexan, Heptan, Cyclohexan, Petrolether, Ligroin, Methylenchlorid, Ethylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol oder Dichlorbenzol, Ether, wie Diethylether oder Diisopropylether, Ethylenglykoldimethylether, Tetrahydrofuran oder Dioxan, Ketone, wie Aceton oder Butanon, Methylisopropylketon oder Methylisobutylketon, Ester, wie Essigsäureethylester, Nitrile, wie Acetonitril oder Propionitril, Amide, wie Dimethylformamid, Dimethylacetamid, N-Methylpyrrolidon oder Hexamethylphosphorsäuretriamid, oder Alkohole wie Methanol, Ethanol oder Isopropanol.

Es ist jedoch auch möglich, die als Reaktionskomponenten verwendeten Verbindungen der Formel (X) in entsprechendem Überschuß gleichzeitig als Verdünnungsmittel einzusetzen.

Das erfindungsgemäße Verfahren (k) kann gegebenenfalls in Gegenwart eines basischen Katalysators durchgeführt werden. Als solche kommen alle üblichen anorganischen oder organischen Basen infrage. Vorzugsweise verwendet man die bei Verfahren (i) genannten Basen.

Die Reaktionstemperaturen können bei dem erfindungsgemäßen Vefahren (k) ebenfalls in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man zwischen 0°C und +200°C, vorzugsweise zwischen +20°C und +150°C.

Zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (k) setzt man pro Mol (Bis)Carbamat der Formel (Iw) im allgemeinen 1 bis 20 Mol, vorzugsweise 1 bis 10 Mol der Verbindung der Formel (X) und gegebenenfalls 0,1 bis 2 Mol, vorzugsweise 0,1 bis 1 Mol Katalysator ein und erwärmt für mehrere Stunden auf die erf rderliche Temperatur. Die Aufarbeitung und Isolierung der Reaktionsprodukte der Formel (Ik) erf Igt nach üblichen Verfahren.

Als Verdünnungsmittel zur Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (I) und (m) kommen polare organische Lösungsmitt I, Wasser oder wäßrige Gemische, in Frage. Vorzugsweise verwendet man Alkohole, wie beispielsweise Methan I, Ethanol oder Propanol, deren Gemische mit Wasser oder reines Wasser.

Die Reakti nstemperaturen können bei der Durchführung der Herstellungsverfahren (l) und (m) ebenfalls in einem größeren Ber ich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man zwischen 0°C und +80°C, vorzugsweise zwischen +20°C und +40°C.

Zur Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (I) und (m) setzt man pro M I 5-Amido-pyrazol der Formel (Ix) oder (Iy) im allgemeinen 1,0 bis 10 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 5,0 Mol an Salz der Formel (XI) oder an

Zur Herstellung der Natrium-, Kalium- oder Ammoniumsalze setzt man eine Verbindung der Formel (Ix) oder (Iy) in wäßriger Lösung oder einem organischen Lösungsmittel, wie Aceton, Methanol, Ethanol oder Dimethylformamid, mit Natrium-, Kalium- oder Ammoniumhydroxid oder einem Amin um und isoliert die Salze durch Abfiltrieren oder durch Eindampfen der Lösung und reinigt sie gegebenenfalls durch Umkristallisieren.

Die Calcium-, Barium-, Magnesium-, Mangan-, Kupfer-, Nickel-, Zinn-, Eisen- oder Cobaltsalze werden hergestellt aus den Natriumsalzen durch Behandeln mit einem entsprechenden anorganischen Metallsalz, z. B. Calciumchlorid, Bariumchlorid, Kupfersulfat, Nickelchlorid oder Cobaltnitrit. Die Calciumsalze können auch

hergestellt werden durch Behandeln einer Verbindung der Formel (Ix) oder (Iy) mit Calciumhydroxid.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können als Defoliants, Desiccants, Krautabtötungsmittel und insbesondere als Unkrautvernichtungsmittel verwendet werden. Unter Unkraut im weitesten Sinne sind alle Pflanzen zu verstehen, die an Orten aufwachsen, wo sie unerwünscht sind. Ob die erfindungsgemäßen Stoffe als totale oder selektive Herbizide wirken, hängt im wesentlichen von der angewendeten Menge ab. Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können z. B. bei den folgenden Pflanzen verwendet werden:

Dikotyle Unkräuter der Gattungen:

Sinapis, Lepidium, Galium, Stellaria, Matricaria, Anthemis, Galinsoga, Chenopodium, Urtica, Senecio, Amaranthus, Portulaca, Xanthium, Convolvulus, Ipomoea, Polygonum, Sesbania, Ambrosia, Cirsium, Carduus, Sonchus, Solanum, Rorippa, Rotala, Lindernia, Lamium, Veronica, Abutilon, Emex, Datura, Viola, Galeopsis, Papaver, Centaurea.

Dikotyle Kulturen der Gattungen:

Gossypium, Glycine, Beta, Daucus, Phaseolus, Pisum, Solanum, Linum, Ipomoea, Vicia, Nicotina, Lycopersicon, Arachis, Brassica, Lactuca, Cucumis, Cucurbita.

Monokotyle Unkräuter der Gattungen:

Echinochioa, Setaria, Panicum, Digitaria, Phleum, Poa, Festuca, Eleusine, Brachiaria, Lolium, Bromus, Avena, Cyperus, Sorghum, Agropyron, Cynodon, Monochoria, Fimbristylis, Sagittaria, Eleocharis, Scirpus, Paspalum, Ischaemum, Sphenoclea, Dactyloctenium, Agrostis, Alopecurus, Apera.

Monokotyle Kulturen der Gattungen:

Oryza, Zea, Triticum, Hordeum, Avena, Secale, Sorghum, Panicum, Saccharum, Ananas, Asparagus, Allium. Die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe ist jedoch keineswegs auf diese Gattungen beschränkt, sondern erstreckt sich in gleicher Weise auch auf andere Pflanzen.

Die Verbindungen eignen sich in Abhängigkeit von der Konzentration zur Totalunkrautbekämpfung z. B. auf Industrie- und Gleisanlagen und auf Wegen und Plätzen mit und ohne Baumbewuchs. Ebenso können die Verbindungen zur Unkrautbekämpfung in Dauerkulturen, z. B. Forst-, Ziergehölz-, Obst-, Wein-, Citrus-, Nuß-, Bananen-, Kaffee-, Tee-, Gummi-, Ölpalm-, Kakao-, Beerenfrucht- und Hopfenanlagen und zur selektiven Unkrautbekämpfung in einjährigen Kulturen eingesetzt werden.

Dabei lassen sich die erfindungsgemäßen Wirkstoffe mit besonders gutem Erfolg zur selektiven Bekämpfung dikotyler Unkräuter in monokotylen und dikotylen Kulturen wie beispielsweise Weizen oder Sojabohnen

einsetzen.

Auch die Vorprodukte der Formel (VIII) besitzen eine hohe herbizide Wirksamkeit.

Außerdem zeigen die erfindungsgemäßen Wirkstoffe eine blattinsektizide Wirkung.

Darüberhinaus greifen die erfindungsgemäßen Wirkstoffe in dem Metabolismus der Pflanzen ein und können deshalb als Wachstumsregulatoren eingesetzt werden.

Für die Wirkungsweise von Pflanzenwachstumsregulatoren gilt nach der bisherigen Erfahrung, daß ein Wirkstoff auch mehrere verschiedenartige Wirkungen auf Pflanzen ausüben kann. Die Wirkungen der Stoffe hängen im wesentlichen ab von dem Zeitpunkt der Anwendung bezogen auf das Entwicklungsstadium der Pflanze sowie von den auf die Pflanzen oder ihre Umgebung ausgebrachten Wirkstoffmengen und von der Art der Applikation. In jedem Fall sollen Wachstumsregulatoren die Kulturpflanzen in bestimmter gewünschter Weise beeinflussen.

Pflanzenwuchsregulierende Stoffe können zum Beispiel zur Hemmung des vegetativen Wachstums der Pflanzen eingesetzt werden. Eine derartige Wuchshemmung ist unter anderem bei Gräsern von wirtschaftlichem Interesse, denn dadurch kann die Häufigkeit der Grasschnitte in Ziergärten, Park- und Sportanlagen, an Straßenrändern, auf Flughäfen oder in Obstanlagen reduziert werden. Von Bedeutung ist auch die Hemmung des Wuchses von krautigen und holzigen Pflanzen an Straßenrändern und in der Nähe von Pipelines oder Überlandleitungen oder ganz allgemein in Bereichen, in denen ein starker Zuwachs der Pflanzen unerwünscht ist.

Wichtig ist auch die Anwendung von Wachstumsregulatoren zur Hemmung des Längenwachstums von Getreide. Hierdurch wird die Gefahr des Umknickens ("Lagerns") der Pflanzen vor der Ernte verringert oder vollkommen beseitigt. Außerdem können Wachstumsregulatoren bei Getreide eine Halmverstärkung hervorrufen, die ebenfalls dem Lagern entgegenwirkt. Die Anwendung von Wachstumsregulatoren zur Halmverkürzung und Halmverstärkung erlaubt es, höher Düngermengen auszubringen, um den Ertrag zu steigern, ohne daß die Gefahr besteht, daß das Getreide lagert.

Eine Hemmung des vegetativen Wachstums ermöglicht bei vielen Kulturpflanzen eine dichtere Anpflanzung, so daß Mehrerträge bezogen auf die Bodenfläche erzielt werden können. Ein Vorteil der so rzielten kleineren Pflanzen ist auch, daß die Kultur leichter bearbeitet und beerntet werden kann.

Eine Hemmung des vegetativen Wachstums der Pflanzen kann auch dadurch zu Ertragssteigerungen führen, daß die Nährstoffe und Assimilate in stärkerem Maße der Blüten- und Fruchtbildung zugute kommen als den vegetativen Pflanzenteilen.

Mit Wachstumsregulatoren läßt sich häufig auch eine Förderung des vegetativen Wachstums erzielen. Dies ist von großem Nutzen, wenn die vegetativen Pflanzenteile geerntet werden. Eine Förderung des vegetativen Wachstums kann aber auch gleichzeitig zu einer Förderung des generativen Wachstums führen, dadurch daß

mehr Assimilate gebildet werden, so daß mehr oder größere Früchte entstehen.

Ertragssteigerungen können in manchen Fällen durch einen Eingriff in den pflanzlichen Stoffwechsel erreicht werden, ohne daß sich Änderungen des vegetativen Wachstums bemerkbar machen. Ferner kann mit Wachstumsregulatoren eine Veränderung der Zusammensetzung der Pflanzen erreicht werden, was wiederum zu einer Qualitätsverbesserung der Ernteprodukte führen kann. So ist es beispielsweise möglich, den Gehalt an Zucker in Zuckerrüben, Zuckerrohr, Ananas sowie in Zitrusfrüchten zu erhöhen oder den Proteingehalt in Soja oder Getreide zu steigern. Auch ist es beispielsweise möglich, den Abbau erwünschter Inhaltsstoffe, wie z. B. Zucker in Zuckerrüben oder Zuckerrohr, mit Wachstumsregulatoren vor oder nach der Ernte zu hemmen. Außerdem läßt sich die Produktion oder der Abfluß von sekundären Pflanzeninhaltsstoffen positiv beeinflussen. Als Beispiel sei die Stimulierung des Latexflusses bei Gummibäumen genannt.

Unter dem Einfluß von Wachstumsregulatoren kann es zur Ausbildung parthenokarper Früchte kommen. Ferner kann das Geschlecht der Blüten beeinflußt werden. Auch kann eine Sterilität des Pollens erzeugt werden, was bei der Züchtung und Herstellung von Hybridsaatgut eine große Bedeutung hat.

Durch den Einsatz von Wachstumsregulatoren läßt sich die Verzweigung der Pflanzen steuern. Einerseits kann durch Brechen der Apikaldominanz die Entwicklung von Seitentrieben gefördert werden, was besonders im Zierpflanzenbau auch in Verbindung mit einer Wuchshemmung sehr erwünscht sein kann. Andererseits ist es aber auch möglich, das Wachstum der Seitentriebe zu hemmen. Für diese Wirkung besteht z. B. großes Interesse im Tabakanbau oder bei der Anpflanzung von Tomaten.

Unter dem Einfluß von Wachstumsregulatoren kann der Blattbestand der Pflanzen so gesteuert werden, daß ein Entblättern der Pflanzen zu einem gewünschten Zeitpunkt erreicht wird. Eine derartige Entlaubung spielt bei der mechanischen Beerntung der Baumwolle eine große Rolle ist aber auch in andere Kulturen wie z.B. im Weinbau zur Erleichterung der Ernte von Interesse. Eine Entlaubung der Pflanzen kann auch vorgenommen

werden, um die Transpiration der Pflanzen vor dem Verpflanzen herabzusetzen.

Ebenso läßt sich mit Wachstumsregulatoren der Fruchtfall steuern. Einerseits kann ein vorzeitiger Fruchtfall verhindert werden. Andererseits kann aber auch der Fruchtfall oder sogar das Abfallen der Blüten bis zu einem gewünschten Maße gefördert werden ("Ausdünnung"), um die Alternanz zu brechen. Unter Alternanz versteht man die Eigenart einiger Obstarten, endogen bedingt von Jahr zu Jahr sehr unterschiedliche Erträge zu bringen. Schließlich ist es möglich, mit Wachstumsregulatoren zum Zeitpunkt der Ernte die zum Ablösen der Früchte erforderlichen Kräfte zu reduzieren, um eine mechanische Beerntung zu ermöglichen oder eine manuelle Beerntung zu erleichtern.

Mit Wachstumsregulatoren läßt sich ferner eine Beschleunigung oder auch Verzögerung der Reife des Entegutes vor oder nach der Ernte erreichen. Dieses ist von besonderem Vorteil, weil sich dadurch eine optimale Anpassung an die Bedürfnisse des Marktes herbeiführen läßt. Weiterhin können Wachstumsregulatoren in manchen Fällen die Fruchtausfärbung verbessern. Darüber hinaus kann mit Wachstumsregulatoren auch eine zeitliche Konzentrierung der Reife erzielt werden. Damit werden die Voraussetzungen dafür geschaffen, da z. B. bei Tabak, Tomaten oder Kaffee eine vollständige mechanische oder manuelle Beerntung in einem Arbeitsgang

vorgenommen werden kann.

Durch Anwendung von Wachstumsregulatoren kann ferner die Samen- oder Knospenruhe der Pflanzen beeinflußt werden, so daß die Pflanzen, wie z. B. Ananas oder Zierpflanzen in Gärtnereien, zu einem Zeitpunkt keimen, austreiben oder blühen, an dem sie normalerweise hierzu keine Bereitschaft zeigen. Eine Verzögerung des Austriebes von Knospen oder der Keimung von Samen mit Hilfe von Wachstumsregulatoren kann in frostgefährdeten Gebieten erwünscht sein, um Schädigungen durch Spätfröste zu vermeiden.

Schließlich kann mit Wachstumsregulatoren eine Resistenz der Pflanzen gegen Frost, Trockenheit oder hohen Salzgehalt des Bodens induziert werden. Hierdurch wird die Kultivierung von Pflanzen in Gebieten möglich, die

hierzu normalerweise ungeeignet sind.

Die Wirkstoffe können in die üblichen Formulierungen überführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Spritzpulver, Suspensionen, Pulver, Stäubemittel, Pasten, lösliche Pulver, Granulate, Suspensions-Emulsions-Konzentrate, wirkstoffimprägnierte Natur- und synthetische Stoffe sowie Feinstverkapselungen in polaren Stoffe.

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z. B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermitteln-und/oder-Dispergiermitteln und/oder schaumerzeugenden Mitteln.

Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z. B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden. Als flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol, oder Alkylnaphthaline, chlorierte Aromaten und chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzole, Chlorethylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z. B. Erdölfraktionen, mineralische und pflanzliche Öle, Alkoh le wie Butanol oder Glycol sowie deren Ether und Ester, Ketone wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cycl hexanon, stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser.

Als feste Trägerstoffe kommen in Frage: z. B. Ammoniumsalze und natürliche Gesteinsm hle, wie Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide, Quarz, Attapulgit, Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kieselsäure, Aluminiumoxid und Silikate, als feste Trägerstoffe für Granulate kommen

in Frage: z. B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gestein wie Calcit, Marmor, Bims, Sepiolith, Dol mit sowie synthetisch Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus organischen Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, Maiskolben und Tabakstengel; als Emulgier- und/oder schaumerzeugendes Mittel kommen in Frage: z. B. nichtionogene und anionische Emulgatoren, wie Polyoxyethylen-Fettsäure-Ester, Polyoxyethylen-Fettalkohol-Ether, z. B. Alkylaryl-polyglykolether, Alkylsulfonate, Alkylsulfate, Arylsulfonate sowie Eiweißhydrolysate; als Dispergiermittel kommen in Frage: z. B. Lignin-Sulfitablauge und Methylcellulose.

Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxymethylcellulose, natürliche und synthetische, pulverige, körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden, wie Gummiarabicum, Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat, sowie natürliche Phospholipide, wie Kephaline und Lecithine und synthetische Phospholipide. Weitere

Additive können mineralische und vegetabile Öle sein.

Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z. B. Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische Farbstoffe, wie Alizarin-, Azo- und Metallphthalocyaninfarbstoffe und Spurennährstoffe wie Salze von Eisen, Mangan, Bor, Kupfer, Kobalt, Molybdän und Zink verwendet werden.

Die Formulierungen enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gewichtsprozent Wirkstoff, vorzugsweise

zwischen 0,5 und 90%.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können als solche oder in ihren Formulierungen auch in Mischung mit bekannten Herbiziden zur Unkrautbekämpfung Verwendung finden, wobei Fertigformulierungen oder Tankmi-

schungen möglich sind.

Für die Mischungen kommen bekannte Herbizide wie z. B. 1-Amino-6-ethylthio-3-(2,2-dimethylpropyl)-1,3,5-triazin-2,4(1H,3H)-dion oder N-(2-Benzthiazolyl)-N,N'-dimethyl-harnstoff zur Unkrautbekämpfung in Getreide; 4-Amino-3-methyl-6-phenyl-1,2,4-triazin-5(4H)-on zur Unkrautbekämpfung in Zuckerrüben und 4-Amino-6-(1,1-dimethylethyl)-3-methylthio-1,2,4-triazin-5(4H)-on zur Unkrautbekämpfung in Sojabohnen, in Frage. Auch Mischungen mit N,N-Dimethyl-N'-(3-chlor-4-methylphenyl)-harnstoff; N,N-Dimethyl-N'-(4-isopropylphenyl)-harnstoff; 2,4-Dichlorphenoxyessigsäure; 2,4-Dichlorphenoxypropionsäure; (2-Methyl-4-Chlor-phenoxy)-essigsäure; (4-Chlor-2-methyl-phenoxy)-propionsäure; 2-[4-(3,5-Dichlorpyrid-2-yloxy)-phenoxy]-propionsäure-(2-benzyloxyethylester); (trimethylsilylmethylester) oder -(2,2-diethoxyethylester); Methyl-5-(2,4-dichlorphenoxy)-2-nitrobenzoat; 3,5-Diiod-4-hydroxybenzonitril; 2-Chlor-N-[[4-methoxy-6-methyl-1,3,5-triazin-2-yl)-amino]-carbonyl]-benzolsulfonamid, 4-Ethylamino-2-t-butylamino-6-methylthio-s-triazin; N-Methyl-2-(benzthiazol-2-yloxy)-acetamid; N-(1-Ethylpropyl)-3,4-dimethyl-2,6-dinitroanilin; Chloressigsäure-N-(methoxymethyl-2,6-diethylanilid; 2-Ethyl-6-methyl-N-(1-methyl-2-methoxyethyl)-chloracetanilid; 2,6-Dinitro-4-trifluormethyl-N,N-dipropylanilin; 2-[4-[[3-Chlor-5-(trifluormethyl)-2-pyridinyl]-oxy]-phenoxy]-propansäureethylester sowie weitere Triazinonen sind möglich. Einige Mischungen zeigen überraschenderweise auch synergistische Wirkung.

Auch Mischungen mit anderen bekannten Wirkstoffen, wie Fungiziden, Insektiziden, Akariziden, Nematiziden, Schutzstoffen gegen Vogelfraß, Pflanzennährstoffen und Bodenstrukturverbesserungsmitteln sind möglich. Die Wirkstoffe können als solche, in Form ihrer Formulierungen oder den daraus durch weiteres Verdünnen bereiteten Anwendungsformen, wie gebrauchsfertige Lösungen, Suspensionen, Emulsionen, Pulver, Pasten und Granulate angewandt werden. Die Anwendung geschieht in üblicher Weise, z. B. durch Gießen, Spritzen,

Sprühen, Streuen.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können sowohl vor als auch nach dem Auflaufen der Pflanzen appliziert werden.

Sie können auch vor der Saat in den Boden eingearbeitet werden.

Die angewandte Wirkstoffmenge kann bei der Anwendung der erfindungsgemäßen Verbindungen als Herbizide in einem größeren Bereich schwanken. Sie hängt im wesentlichen von der Art des gewünschten Effektes ab. Im allgemeinen liegen die Aufwandmengen zwischen 0,01 und 10 kg Wirkstoff pro Hektar Bodenfläche, vorzugsweise zwischen 0,05 und 5 kg pro ha.

Die Herstellung und die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe geht aus den nachfolgenden Beispie-

len hervor.

Bei der Anwendung der erfindungsgemäßen Verbindungen als Pflanzenwachstumsregulatoren können die Aufwandmengen ebenfalls in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen verwendet man pro Hektar Bodenfläche 0,01 bis 50 kg, bevorzugt 0,05 bis 10 kg an Wirkstoff.

Für die Anwendungszeit gilt, daß die Anwendung der Wachstumsregulatoren in einem bevorzugten Zeitraum vorgenommen wird, dessen genaue Abgrenzung sich nach den klimatischen und vegetativen Gegebenheiten

5 richtet.

60

hī

Herstellungsbeispiele:

Beispiel 1:

 $COOC_2H_5$ N N NH_2 F F CF_3

(Verfahren a)

40 g (0,161 Mol) 2,3,5,6-Tetrafluor-4-trifluormethylphenylhydrazin und 27,8 g (0,161 Mol) Ethoxymethylency-anessigsäureethylester werden in 70 ml Ethanol gelöst und 10 Stunden unter Rückfluß erwärmt. Das Lösungsmittel wird im Vakuum abdestilliert und der Rückstand in 100 ml Diethylether suspendiert, filtriert und getrocknet. Man erhält 52,2 g (87,4% der Theorie) 5-Amino-4-ethoxycarbonyl-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol vom Schmelzpunkt 175° C—176° C.

Beispiel 2:

25

60

(Verfahren b+c)

100 g (0,270 Mol) 5-Amino-4-ethoxycarbonyl-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol werden in 250 ml 50-prozentiger wässriger Schwefelsäure suspendiert und innerhalb von 2 Stunden auf 120°C erwärmt; dabei werden die leichter flüchtigen Anteile über eine Brücke abdestilliert. Man hält weitere 3 Stunden auf 115°C—120°C, kühlt ab, verdünnt mit 400 ml Wasser, stellt mit verdünnter wässriger Natronlauge einen pH-Wert von 2 ein und saugt den entstandenen Niederschlag ab. Er wird mit Wasser neutral gewaschen und im Vakuum getrocknet. Man erhält 77,3 g (96% der Theorie) 5-Amino-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol vom Schmelzpunkt 103°C—104°C.

Beispiel 3:

50
N NH—C—CH₃
F F O
55
CF₃

(Verfahren d)

In 60 g (0,20 Mol) 5-Amino-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyi)-pyrazol in 170 ml gibt man 250 ml (0,26 Mol) Essigsäureanhydrid, w bei die Reaktionstemperatur von 20°C auf ca. 35°C ansteigt. Man rührt 16 Stunden bei Raumtemperatur und trägt danach auf 800 ml Wasser aus. Der ausg fallene kristalline Feststoff wird abgesaugt, mit Wasser und Essigsäure frei gewaschen und im Vakuum getrocknet. Man erhält 59,8 g (87,7% der Theorie) 5-Acetamido-1-(2,3,5,6-tetraflu r-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol vom Schmelzpunkt 102°C—104°C.

Beispiel 4:

: 5

23

40

(Verfahren e)

Zu 34,1 g (0,10 Mol) 5-Acetamido-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol in 85 ml Eisessig gibt man bei ca. 15°C nacheinander 12,5 ml (0,13 Mol) Essigsäureanhydrid und 4,5 ml (0,105 Mol) 98-prozentige Salpetersäure. Man läßt die Temperatur langsam auf 25°C steigen und rührt 4 Stunden nach. Anschließend wird die Reaktionslösung auf 250 ml Wasser ausgetragen. Der Niederschlag wird abfiltriert, neutral gewaschen und im Vakuum getrocknet. Man erhält 36,3 g (94% der Theorie) 5-Acetamido-4-nitro-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol vom Schmelzpunkt 138°C—140°C.

Beispiel 5:

(Verfahren f)

19,3 g (0,05 Mol) 5-Acetamido-4-nitro-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol werden in einer Mischung aus 40 ml 37-prozentiger Salzsäure und 70 ml Ethanol 7 Stunden unter Rückfluß erhitzt. Die Reaktionsmischung wird im Vakuum vom Ethanol befreit. Den Rückstand versetzt man mit 35 ml Wasser und neutralisiert mit verdünnter Natronlauge. Der Niederschlag wird abgesaugt, mit Wasser gewaschen und im Vakuum getrocknet. Man erhält 15,7 g (91,4% der Theorie) 5-Amino-4-nitro-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol vom Schmelzpunkt 123°C—126°C.

Beispiel 6:

(Verfahren d)

Zu einer Lösung von 6 g (0,02 Mol) 5-Amino-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol in 35 ml wasserfreiem Acetonitril gibt man nacheinander 1,8 ml (0,022 M l) wasserfreies Pyridin und 2,1 ml (0,021 Mol) 98-prozentiges Dichloracetylchlorid. Die T mperatur steigt auf 35°C an. Man rührt vier Stunden nach und trägt danach auf 150 l Wasser aus. Der ölige Niederschlag wird in 50 ml Dichlormethan aufgenommen, von der wässrigen Phase abgetrennt und nacheinander mit verdünnter Salzsäure, gesättigter natriumhydrogencarbonat-

und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und im Vakuum vom Lösungsmittel befreit. Man erhält 7,0 g (85% der Theorie) 5-Dichloracetamido-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluorm -thyl-phenyl)-pyrazol vom Schmelzpunkt 112°C—114°C.

Beispiel 7:

10

15

20

25

30

35

40

55

(Verfahren e)

Zu einer Lösung von 4,1 g (0,01 Mol) 5-Dichloracetamido-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol in 20 ml Dichlormethan werden bei 0°C—5°C 0,9 ml (0,011 Mol) Sulfurylchlorid in 5 ml Dichlormethan zugetropft. Man rührt 16 Stunden bei Raumtemperatur, verdünnt mit 30 ml Dichlormethan, wäscht die Lösung nacheinander mit gesättigter Natriumhydrogencarbonat- und Natriumchlorid-Lösung, trocknet über Magnesiumsulfat und entfernt das Lösungsmittel im Vakuum. Man erhält 3,9 g (87,2% der Theorie) 4-Chlor-5-dichloracetamido-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol vom Schmelzpunkt 115°C—116°C.

Beispiel 8:

(Verfahren g)

Zu einer Lösung aus 6 g (0,02 Mot) 5-Amino-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol in 30 ml wasserfreiem Pyridin gibt man bei 0°C 3,2 ml (0,041 Mol) 99-prozentiges Methansulfonsäurechlorid. Es wird 16 Stunden bei Raumtemperatur gerührt und danach auf ca. 400 ml Eiswasser ausgetragen. Man versetzt mit 200 ml Dichlormethan, trennt die organische Phase ab, wäscht mit verdünnter Salzsäure und entfernt das Lösungsmittel im Vakuum. Der Rückstand wird in 75 ml Ethanol gelöst, mit 15 ml konzentrierter Ammoniaklösung versetzt und 24 Stunden bei 0°C—5°C gerührt. Das Ethanol wird im Vakuum entfernt, der Rückstand mit Dichlormethan extrahiert, die organische Phase nacheinander mit verdünnter Salzsäure, gesättigter Natriumhydrogencarbonatund gesättigter Kochsalzlösung gewaschen. nach der Entfernung des Lösungsmittels im Vakuum erhält man 4,1 g (54,2% der Theorie) 5-Methansulfonamido-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol als braunes Öl.

1H-NMR(CDCl3):

 $\delta = 3,04 \text{ s (3H)}, \delta = 6,48 \text{ d (1H)} \text{ und } \delta = 7,82 \text{ d (1H)}.$

Beispiel 9:

(Verfahren e)

Zu einer Lösung von 3,8 g (0,01 Mol) 5-Methansulfonamido-1-(2,3,5,6-tetraflu r-4-triflu rmethyl-phenyl)-pyrazol in 20 ml Eisessig gibt man bei ca. 15°C nacheinander 1,07 ml (0,011 Mol) Essigsäureanhydrid und 0,45 ml (0,0106 Mol) 98-prozentige Salpetersäure. Man rührt ca. 16 Stunden bei Raumtemperatur und trägt die Reaktionslösung auf 100 ml Wasser aus. Der Niederschlag wird abgesaugt, neutral gewaschen und im Vakuum getrocknet. Man erhält 3,4 g (= 80% der Theorie) 5-Methansulfonamido-4-nitro-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluor-methyl-phenyl)-pyrazol vom Schmelzpunkt 163°C-168°C.

Beispiel 10:

10

25

;;

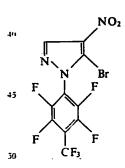
(Verfahren i)

Ein Gemisch aus 4,1 g (0,01 Mol) 1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl)-4-nitro-5-brom-pyrazol und 7,8 g (0,13 Mol) Isopropylamin in 100 ml Methylenchlorid wird 50 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Zur Aufarbeitung wird der Reaktionsansatz im Vakuum eingeengt, der Rückstand in 40 ml Methylenchlorid aufgenommen und mit 40 ml Wasser gewaschen. Die organische Phase wird über Natriumsulfat getrocknet und das Lösungsmittel im Vakuum abdestilliert. Der Rückstand wird durch Anreiben mit Petrolether zur Kristallisation gebracht, abgesaugt und getrocknet.

Das 1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl)-4-nitro-5-isopropylamin-pyrazol (Sccmelzpunkt 98-100°C) wird durch präparative HPLC aus dem Rohprodukt abgetrennt.

Herstellung des Ausgangsproduktes

Beispiel VIII-1:



20,6 g (0,06 Mol) 5-Amino-4-nitro-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol in 100 ml (1,125 Mol) Bromoform werden tropfenweise unter Rühren innerhalb von 10 Minuten mit 21,6 ml (0,18 Mol) t-Butylnitril versetzt, wobei die Temperatur der Reaktionsmischung auf 50°C ansteigt. Nach beendeter Zugabe rührt man weitere zwei Stunden bei Rückflußtemperatur, engt die Mischung im Vakuum ein, nimmt den Rückstand in Methylenchlorid auf, wäscht mehrmals mit gesättigter Natriumcarbonatlösung, 2n-Salzsäure und Wasser, trocknet über Natriumsulfat und zieht das Lösungsmittel im Vakuum ab. Man erhält 22 g (89,9% der Theorie) 5-Brom-4-nitro-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol als braunes Öl.

¹H-NMR(CDCl₃): $\delta = 8.5 \text{ ppm}$ MS: M^+ 407 und 409

tŝ

Beispiel 11:

(Verfahren I)

In einer Lösung von 5 g (0,012 Mol) 5-Methansulfonamido-4-nitro-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phein einer Losung von 5 g (0,012 Moi) 5-Methansulfonamido-4-nitro-1-(2,3,5,6-tetrafiuor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol in 60 ml absolutem Ethanol gibt man 1,5 ml (0,0175 Mol) wasserfreiem Isopropylamin. Es wird eine Stunde bei Raumtemperatur gerührt, das Lösungsmittel im Vakuum entfernt, der glasige Rückstand in 50 ml Dichlormethan gelöst und die Lösung im Vakuum eingeengt. Man erhält 5 g (89% der Theorie) des Isopropylammoniumsalzes vom Schmelzpunkt 60°C-63°C.

In entsprechender Weise und gelöst ein allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man die folgenden

5-Amino-1-phenyl-pyrazole der allgemeinen Formel (I):

45

30

55

65

| Beisp. Nr. | R¹ | R ² | -N <r<sup>3 -N R⁴</r<sup> | Schmelz- punkt/°C |
|------------|----|------------------------------------|--|----------------------|
| 12 | н | Н | O ∥ —NH—C—C₂H₅ | 115–117 |
| 13 | н | NO ₂ | О —NH—С—СНСЫ | 118-119 |
| 14 | Н | н | NH-COCF3 | 132-135 |
| 15 | Н | н | -NH-COCHCI-CH; | 120-123 |
| 16 | Н | н | -NHCOC₃H₁ | 56-59 |
| 17 | Н | Н | —NHCOC₃H _{II} | 58-61 |
| 18 | Н | Н | -NHCOCH ₂ -OCH ₃ | 109113 |
| 19 | н | NO ₂ | -NHCOCH2-OCH3 | 70-73 |
| 20 | Н | Н | -NHCO-CHF₂ | 158-160 |
| 21 | н | NO ₂ | -NHCOCF ₃ | 112-114 |
| 22 | Н | NO₂ | —NHCOC₃H₁ | 9899 |
| 23 | Н | NO ₂ | -NH-COC ₅ H ₁₁ | 93–95 |
| 24 | Н | NO ₂ | -NH-COCHCICH3 | 69–72 |
| | | NO ₂ | _ | |
| 25 | | N e | (CH ₃) ₂ CH—NH ₃ | 123-128 |
| | | N N—CO—CF ₃ F F | | |
| | | $\downarrow \downarrow \downarrow$ | | |
| | | | | |
| | | F F CF ₃ | | |

Anwendungsbeispiele:

In den folgenden Anwendungsbeispielen wurde die nachstehend aufgeführte Verbindung als Vergleichsubstanz eingesetzt:

45

4-Nitro-5-propionamido-1-(2,3,5,6-tetrafluor-4-trifluormethyl-phenyl)-pyrazol (bekannt aus DE-OS 34 02 308)

Beispiel A

Pre-emergence-Test

Lösungsmittel:

5 Gewichtsteile Aceton

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel, gibt die angegebene Menge Emulgator zu und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Samen der Testpflanzen werden in normalen Boden ausgesät und nach 24 Stunden mit der Wirkstoffzubereitung begossen. Dabei hält man die Wassermenge pro Flächeneinheit zweckmäßigerweise konstant. Die Wirkstoffkonzentration in der Zubereitung spielt keine Rolle, entscheidend ist nur die Aufwandmenge des Wirkstoffs pro Flächeneinheit. Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in % Schädigung im Vergleich zur Entwicklung der unbehandelten Kontrolle. Es bedeuten:

0% = keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle) 100% = totale Vernichtung

Eine deutliche Überlegenheit in der Wirksamkeit ebenso wie in der Nutzpflanzenselektivität gegenüber der Vergleichssubstanz (A) zeigen in diesem Test z. B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen: 1,3 und 5.

Beispiel B

Post-emergence-Test

Lösungsmittel: Emulgator: 5 Gewichtsteile Aceton

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel, gibt die angegebene Menge Emulgator zu und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Mit der Wirkstoffzubereitung spritzt man Testpflanzen, welche eine Höhe von 5-15 cm haben so, daß die jeweils gewünschten Wirkstoffmengen pro Flächeneinheit ausgebracht werden. Die Konzentration der Spritzbrühe wird so gewählt, daß in 2000 l Wasser/ha die jeweils gewünschten Wirkstoffmengen ausgebracht werden. Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in % Schädigung im Vergleich zur Entwicklung der unbehandelten Kontrolle. Es bedeuten:

40

70

nO

0% = keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle) 100% = totale Vernichtung

Eine deutliche Überlegenheit in der Wirksamkeit sowie in der Nutzpflanzenselektivität gegenüber der Vergleichssubstanz (A) zeigen in diesem Test z. B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen: 1, 3 und 5.

Beispiel C

Entlaubung und Austrocknung der Blätter bei Baumwolle

Lösungsmittel:

30 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator: 1 Gewichtsteil Polyoxyethylen-Sorbîtan-Monolaurat

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit den angegebenen Mengen Lösungsmittel und Emulgator und füllt mit Wasser auf die gewünschte Konzentration auf. Baumwollpflanzen werden im Gewächshaus bis zur vollen Entfaltung des 5. Folgeblattes angezogen. In

Baumwollpflanzen werden im Gewächshaus bis zur vollen Entfaltung des 5. Folgeblattes angezogen. In diesem Stadium werden die Pflanzen tropfnaß mit den Wirkstoffzubereitungen besprüht. Nach 1 Woche werden der Blattfall und das Austrocknen der Blätter im Vergleich zu den Kontrollpflanzen bonitiert. Es bedeuten:

- 0 kein Austrocknen der Blätter, kein Blattfall
- + leichtes Austrocknen der Blätter, geringer Blattfall
- + + starkes Austrocknen der Blätter, starker Blattfall
- +++ sehr starkes Austrocknen der Blätter, sehr starker Blattfall

Eine deutliche Wirksamkeit im Vergleich zur unbehandelten Kontrolle zeigen in diesem Test beispielsweise die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen 2, 4 und 7.

Lerer sierite